

DIP-MOLDED MEDICAL DEVICES FROM CIS-1,4-POLYISOPRENE**Publication number:** JP2003528229T**Publication date:** 2003-09-24**Inventor:****Applicant:****Classification:**

- International: A41D19/00; A41D19/04; A61B19/04; A61L29/00;
A61L31/00; A61M25/00; C08J3/24; C08J5/02;
C08L9/00; A41D19/00; A41D19/04; A61B19/00;
A61L29/00; A61L31/00; A61M25/00; C08J3/24;
C08J5/02; C08L9/00; (IPC1-7): A41D19/00; A41D19/04;
A61L29/00; A61L31/00; A61M25/00; C08J3/24;
C08L9/00

- European: A41D19/00P2B; C08J5/02; C08L9/00

Application number: JP20010570127T 20000327**Priority number(s):** WO2000US08167 20000327**Also published as:**

WO0172158 (A1)

EP1296576 (A0)

CA2402736 (A1)

[Report a data error here](#)

Abstract not available for JP2003528229T

Abstract of corresponding document: **WO0172158**

Medical devices of synthetic rubber are prepared from <i>cis</i>-1,4-polyisoprene by dip molding without the use of sulfur-containing components. The devices have surprisingly favorable tensile characteristics despite what is known in regard to synthetic <i>cis</i>-1,4-polyisoprene. In addition, the absence of both the proteins present in natural rubber and the sulfur components that are typically used in vulcanization of both natural rubber and <i>cis</i>-1,4-polyisoprene of the prior art renders the devices freely usable without causing the user to suffer Type I or Type IV allergic reactions that typically arise from contact with natural rubber.

Data supplied from the **esp@cenet** database - Worldwide

(18)日本国特許庁 (JP)

(12) 公表特許公報 (A)

(11)特許出願公表番号

特表2003-528229

(P2003-528229A)

(43)公表日 平成15年9月24日 (2003.9.24)

(51)Int.Cl'

A 41 D 19/00

19/04

A 61 B 19/04

A 61 L 29/00

31/00

識別記号

F I

マーク* (参考)

A 41 D 19/00

A 3B033

19/04

B 4C081

A 61 B 19/04

4C167

A 61 L 29/00

D 4F070

31/00

C

審査請求 未請求 予備審査請求 有 (全 27 頁) 最終頁に続く

(21)出願番号

特願2001-570127(P2001-570127)

(86) (22)出願日

平成12年3月27日 (2000.3.27)

(85)翻訳文提出日

平成14年9月27日 (2002.9.27)

(86)国際出願番号

PCT/US00/08167

(87)国際公開番号

WO01/072158

(87)国際公開日

平成13年10月4日 (2001.10.4)

(71)出願人 アベックス メディカル テクノロジー
ズ、インコーポレイテッド

アメリカ合衆国 カリフォルニア、サンデ
イエゴ、メサ リッジ コート 10084,
スウェーツ 202

(72)発明者 マックグロスリン、マーク ダブリュ
ー、

アメリカ合衆国 カリフォルニア 92130,
サン ディエゴ、スミス キャニオン
コート 4973

(74)代理人 弁理士 山本 秀策 (外2名)

最終頁に続く

(54)【発明の名称】 c 1 s - 1, 4-ポリイソブレンからのディップ成形された医療用デバイス

(57)【要約】

合成ゴムの医療用デバイスが、硫黄含有成分を使用しないディップ成形によるc 1 s - 1, 4-ポリイソブレンから製造される。本デバイスは、合成c 1 s - 1, 4-ポリイソブレンについて公知であるにもかかわらず、顧客に優れた引張り特性を有する。さらに、天然ゴム中に存在するタンパク質および先行技術の天然ゴムおよびc 1 s - 1, 4-ポリイソブレンの両方の加硫で代表的に使用される硫黄成分の両方を含まず、天然ゴムとの接触において代表的に生じるI型またはIV型アレルギー反応を起こすことなく自由に使用し得る。

【特許請求の範囲】

【請求項 1】 合成 1, 4-ポリイソブレンを含む、生きているヒト組織と接触して使用するための医療用デバイスであって、該デバイスが、タンパク質および硫黄の両方を含まず、該デバイスがディップ成形によって形成され、そして該 c i s - 1, 4-ポリイソブレンが、該ディップ成形の後に、5%未満の引張セット値を達成するのに十分な程度まで架橋される、医療用デバイス。

【請求項 2】 前記合成 c i s - 1, 4-ポリイソブレンが高エネルギー電子線照射によって架橋される、請求項 1に記載の医療用デバイス。

【請求項 3】 前記合成 c i s - 1, 4-ポリイソブレンが、化学増感剤存在下で、高エネルギー電子線またはガンマ照射によって架橋される、請求項 1に記載の医療用デバイス。

【請求項 4】 部分的な架橋が、前記ディップ成形の前に前記合成 c i s - 1, 4-ポリイソブレンを照射することによって行なわれる、請求項 3に記載の医療用デバイス。

【請求項 5】 前記架橋が、前記合成 c i s - 1, 4-ポリイソブレンの照射によって行なわれる、請求項 3に記載の医療用デバイス。

【請求項 6】 前記架橋が、前記ディップ成形の前および後の両方に、前記合成 c i s - 1, 4-ポリイソブレンの照射によって行なわれる、請求項 3に記載の医療用デバイス。

【請求項 7】 前記架橋が、約 20 メガラド～約 40 メガラドの強度での照射によって行なわれる、請求項 3に記載の医療用デバイス。

【請求項 8】 増感量の n-ブチルアクリレートの存在下、前記合成 c i s - 1, 4-ポリイソブレンが、約 1 メガラド～約 5 メガラドの強度でのガンマ照射によって架橋される、請求項 1に記載の医療用デバイス。

【請求項 9】 増感量の n-ブチルアクリレートの存在下、前記合成 1, 4-ポリイソブレンが、約 10 メガラド～約 20 メガラドの強度での高エネルギー電子線照射によって架橋される、請求項 1に記載の医療用デバイス。

【請求項 10】 増感量のペルオキシド化合物の存在下、前記合成 c i s - 1, 4-ポリイソブレンが、高エネルギー電子線照射またはガンマ照射によって

架橋される、請求項 1 に記載の医療用デバイス。

【請求項 11】 前記合成 cis-1, 4-ポリイソブレンが、溶融塩浴中の浸漬の間に、ペルオキシド架橋剤によって架橋される、請求項 1 に記載の医療用デバイス。

【請求項 12】 前記ペルオキシド架橋剤が、ジクミルペルオキシドである、請求項 11 に記載の医療用デバイス。

【請求項 13】 前記ペルオキシド架橋剤が、2, 5-ジメチル-2, 5-ジ(t -ブチルペルオキシ)ヘキサンである、請求項 11 に記載の医療用デバイス。

【請求項 14】 前記ディップ成形が、合成 cis-1, 4-ポリイソブレンのラテックスに、型を浸漬する工程を包含する、請求項 1 に記載の医療用デバイス。

【請求項 15】 前記合成 cis-1, 4-ポリイソブレンが、ディップ成形の後、化学増感剤存在下、高エネルギー電子線またはガンマ照射によって架橋され、そして前記ディップ成形が、該化学増感剤を含む該合成 cis-1, 4-ポリイソブレンのラテックス中に型を浸漬する工程を包含する、請求項 1 に記載の医療用デバイス。

【請求項 16】 前記ディップ成形が、前記合成 cis-1, 4-ポリイソブレンが溶解または分散した炭化水素溶媒中に型を浸漬する工程を包含する、請求項 1 に記載の医療用デバイス。

【請求項 17】 前記医療用デバイスが、外科手術または診察用手袋である、請求項 16 に記載の医療用デバイス。

【請求項 18】 医療用デバイスであって、該医療用デバイスは、使用中の膨張による弾性伸張が、該デバイスの寸法を少なくとも約 100 %まで増加するよう、そして、収縮時には該直線寸法を膨張していない長さまで実質的に戻るよう設計され、合成 1, 4-ポリイソブレンを含む該デバイスが、ディップ成形によって形成され、そしてディップ成形の後に 5 %未満の引張セット値を達成するのに十分な程度まで架橋される、医療用デバイス。

【請求項 19】 前記医療用デバイスが、エラストマー系カーテルバル-

ンである、請求項18に記載の医療用デバイス。

【請求項20】 5%未満の引張セット値を達成するのに十分な程度まで架橋された、請求項18に記載の医療用デバイス。

【請求項21】 タンパク質および硫黄の両方を含まず、合成cis-1,4-ポリイソブレンのラテックスからディップ成形されることにより形成され、溶融塩浴中で浸漬の間、ディップ成形後にペルオキシド硬化剤で硬化された合成cis-1,4-ポリイソブレンを含む、外科手術用または診察用手袋。

【請求項22】 外科手術用または診察用手袋であって、該手袋は、タンパク質および硫黄の両方を含まず、合成cis-1,4-ポリイソブレンのラテックスからディップ成形によって形成された合成cis-1,4-ポリイソブレンを含み、該ラテックスが、化学架橋照射剤が実質的に存在しない状態で、該ディップ成形の前に照射によって部分的に硬化され、さらにディップ成形の後に照射によって硬化される、外科手術用または診断用手袋。

【請求項23】 前記ディップ成形の前の部分的硬化が、電子線照射による請求項22に記載の手袋。

【請求項24】 前記ディップ成形の前の部分的硬化が、ガンマ照射による請求項22に記載の、手袋。

【請求項25】 外科手術用または診察用手袋であって、該手袋は、タンパク質および硫黄の両方を含まず、合成cis-1,4-ポリイソブレンのラテックスからディップ成形によって形成された合成cis-1,4-ポリイソブレンを含み、該ラテックスが、増感量の化学照射増感剤が実質的に存在する状態で、該ディップ成形の前に照射によって部分的に硬化され、さらにディップ成形の後で照射によって硬化される、外科手術用または診断用手袋。

【請求項26】 前記化学照射増感剤が有機ペルオキシドである、請求項25に記載の手袋。

【請求項27】 前記有機ペルオキシドが、ジクミルペルオキシドである、請求項25に記載の手袋。

【請求項28】 前記有機ペルオキシドが、2,5-ジメチル-2,5-ジ(t-ブチルペルオキシ)ヘキサンである、請求項25に記載の手袋。

【請求項29】 外科手術用または診察用手袋であって、該手袋は、タンパク質および硫黄の両方を含まず、合成c i s-1, 4-ポリイソブレンのラテックスからディップ成形によって形成された合成c i s-1, 4-ポリイソブレンを含み、該ラテックスが、前記ディップ成形の前に、ペルオキシド硬化剤によって部分的に硬化され、さらにディップ成形の後に該ペルオキシド硬化剤によって硬化される、外科手術用または診察用手袋。

【請求項30】 生きているヒト組織と接触して使用するための医療用デバイスであって、該デバイスが合成c i s-1, 4-ポリイソブレンを含み、タンパク質ならびに／あるいは架橋剤または促進剤からの硫黄を含まず、該デバイスがディップ成形によって形成され、ペルオキシド架橋剤によって架橋され、そしてディップ成形の後、溶融塩浴中に浸漬することによって処理される、医療用デバイス。

【請求項31】 前記ペルオキシド架橋剤がジクミルペルオキシドである、請求項30に記載の医療用デバイス。

【請求項32】 前記ペルオキシド架橋剤が、2, 5-ジメチル-2, 5-ジ(1-ブチルペルオキシ)ヘキサンである、請求項30に記載の医療用デバイス。

【請求項33】 前記ディップ成形が、前記合成c i s-1, 4-ポリイソブレンのラテックスに型を浸漬させる工程を包含する、請求項30に記載の医療用デバイス。

【請求項34】 前記ディップ成形が、前記合成c i s-1, 4-ポリイソブレンが溶解または分散した炭化水素溶媒中に、型を浸漬する工程を包含する、請求項30に記載の医療用デバイス。

【発明の詳細な説明】

【0001】

本発明は、合成ゴム物品の分野に属し、特に、ディップ成形によって形成された物品に属する。特に、本発明は、この種の物品の作製におけるcis-1, 4-ポリイソブレンの使用に関するものである。

【0002】

(発明の背景)

天然ポリイソブレンゴムは、ゴムの木 (*Hevea brasiliensis*) から得られ、エラストマー性ディップ成形された医療用デバイスおよび医療用デバイス構成要素の構成材料として広く使用されている。これらのデバイスおよび構成要素の例としては、外科用手袋、診断用手袋、指サック (finger cot)、カテーテルバルーン、子宮用熱的剥離バルーン (uterine thermal ablation balloon)、カテーテルカフス (catheter cuffs)、コンドーム、避妊用ペッサリー、留置尿排出カテーテル (in-dwelling urinary drainage catheter)、そして男性用外部尿排出カテーテル (male external urinary drainage catheter) がある。

【0003】

天然ゴムのディップ成形は、ラテックス (ゴム粒子の水性分散) またはゴムの有機溶液のいずれかを用いて行なわれる。ラテックスまたは有機溶液のいずれかの中での浸漬は、水または溶媒の除去に続き、浸漬および水または溶媒の除去は、特定のフィルム厚を得るために、繰り返しサイクルでしばしば行なわれる。このようにして形成されたフィルムは、次に、加硫処理をしてゴムを完全に硬化した状態にする。ある手順では、予備加硫処理 (すなわち、浸漬の前に、浸漬媒体中のゴムの加硫処理) が行なわれる。予備加硫処理された浸漬媒体からのフィルムは、浸漬後の硬化を必要としないが、水を除去するための乾燥のみは必要とする。さらなる手順では、予備加硫処理および後硬化処理、すなわち、浸漬前の浸漬溶液および浸漬後のフィルムの両方の加硫が使用されている。

【0004】

ラテックス浸漬において、最終の物品の厚さは、予備的凝集剤の浸漬または熱増感性凝集剤の浸漬のいずれかとしての、凝集剤の使用によってしばしば増大する。溶媒浸漬（ラテックスではなく、ゴムの有機溶液を使用）は、ベンゼン、トルエン、ガソリン、脂肪族炭化水素、シクロペンタンおよびシクロヘキサンのような脂環式炭化水素、ならびにヘキサンおよびアセトンのような混合溶媒、のような種々の溶媒のいずれかを用いて行なわれる。

【0005】

ラテックスまたは有機溶液のどちらを使っても、天然ゴムから形成される物品およびデバイスは、種々の健康問題の原因となる。ある使用者は、接触して数分以内または数時間後のいずれかに始まるアレルギー反応を体験する。症状は、皮膚の赤み、じんま疹またはかゆみのような中等度の反応から、鼻水、目の痒み、のどがチクチクする、呼吸困難、咳の発作、およびぜん鳴のようなより深刻な反応まで、多岐にわたっており、そして著しい症例では、生命を脅かすショックもある。強力な反応を体験する場合、反応は蜂の刺創から生じる反応と本質的に同様である。

【0006】

天然ゴムに対する有害反応は概して三種類である。一種類目は、体の免疫反応に関連しない皮膚刺激を含む、刺激性の皮膚炎である。アレルギー反応ではないが、刺激性の皮膚炎は、皮膚中の割れを引き起こし得、この割れは、ゴムの成分（ゴム中に存在するタンパク質を含む）の体の免疫系への接近を増大させ、ラテックスアレルギーへと進行する。二種類目は、遅延型皮膚過敏症であり、これはまたI V型アレルギーとして公知である。I V型アレルギーは、概して、加硫の目的で、ゴムの中に混合されるチウラムのような化学物質によって引き起こされる。この種の反応は、T細胞を介して媒介され、一般的に、ゴム物品との接触の6～48時間以内に生じ、接触が起った皮膚部分に局在化する。反応の三種類目は、「即時反応」と呼ばれ、I型アレルギーとしても公知である。I型アレルギーは、IgE抗体によって引き起こされる、天然ゴム中のタンパク質に対する全身性アレルギー反応である。症状は、じんま疹、鼻炎、結膜炎、気管支喘息、およびまれな症例では、過敏症および低血圧を含む。I型反応の症状は、一般的

に暴露から30分以内に生じる。

【0007】

従って、天然ゴムによって引き起こされた有害反応は、加硫を促進するためにゴムに添加された化学物質、特に、硫黄を含む化学物質、またはゴムがその天然源から抽出された場合、ゴム中に残存するタンパク質のいずれかに起因する。タンパク質由来の反応に対処するために、そのタンパク質含量を減少させる天然ゴムの処理法が開発されている。これを達成する一つの方法として、天然ゴムラテックスに処理する、二重遠心法があり、一段階目の遠心工程で、水相の一部を除去して、次いで水を添加して、そして二段階目の遠心工程で、えた水およびタンパク質を除去する。この方法によって、タンパク質の一部は除去できるが、完全ではない。別の方法は、タンパク質を消化するための酵素の使用を含むものであった。この方法もまた、タンパク質の一部しか除去せず、完全ではなく、そしてラテックス中にそれ自体がタンパク質である酵素が残留する。

【0008】

いずれにせよ、除タンパクされた天然ゴムは、除タンパクされていない天然ゴムで達成される性能レベルを提供することはできない。比較試験の結果が、Nakade, S. ら、「Highly Purified Natural Rubber IV. Preparation and Characteristics of Gloves and Condoms」, J. Nat. Rubb. Res. 12 (1) : 33-42 (1997) で報告されている。これらの結果は、除タンパクされた天然ゴムは、引張り係数値および引裂き強度レベルが天然ゴムよりも低いことを示す。天然ゴムに対するこれらの欠点は、照射によるゴムの加硫の使用によってさえ、補うことはできない。Mohid, N. らによつて報告された、「Characterization of NR Latex and Vulcanization」, Nippon Genshiryoku Kenkyusho, 1990 : JAERI-M-89-228, Proc. Int. Symp. Radiat. Vulcanization Nat. Rubber Latex, Tokyo/Takasaki, July 1989, 157-163頁、の研究は、照射された除タンパクされたゴムの引張

り特性は、照射された天然ゴムの引張り特性よりも劣っていることを示す。

【0009】

種々の合成エラストマーは、天然ゴムの代替品として使用されている。例えば、ニトリル合成ゴム材料およびクロロプロレン合成ゴム材料は、外科用手袋、診察用手袋、および歯科用手袋の製造に使用されている。しかしながら、これらの材料は、天然ゴムの高い弾力性および低い引張セツト(tensile set)値に及ばない。シリコーンゴムは、カーテルバルーンに使用されてきたが、その引張り強度は天然ゴムと比較して低く、厚みを増すことによって補わなければならない。ポリウレタンもまた、天然ゴム代替品として、特にディップ成形されたカーテルバルーンに使用されている。ポリウレタンは、非常に高い引張り強度を有するが、天然ゴムの弾力性および低い引張セツト値は満足していない。結果として、ポリウレタンは、使用中の高度の拡張に耐えること、および減圧下の際に、もとの形状に戻ることを必要とされるデバイスには適していない。また、それらの熱可塑性のために、ポリウレタンは、高温では、軟化して、漏出する傾向があるため、子宮用熱的剥離バルーンのようなデバイスのための有用性は減少する。手袋はまた、スチレンーエチレン／ブチレン－スチレン三成分ブロック共重合体から調製されるが、この材料は、加熱した場合に、引張セツト値が低く、寸法安定性に乏しいという欠点を有する。

【0010】

c i s - 1, 4-ポリイソブレンに基づく、またはc i s - 1, 4-ポリイソブレンから誘導される調合物を、ディップ成形製品のために使用することが開示されている。これらの開示のひとつとして、1976年7月27日に発行された、Hiraiらによる米国特許第3, 971, 746号がある。Hiraiらは、未改変のポリマーから形成された生成物が、型からの取り外しの際に変形して、機械的欠陥を与えるすじおよび溝を含むことを認めた後に、ポリマー構造中にカルボニル基を導入することによって改変を行なったc i s - 1, 4-ポリイソブレンの使用を開示している。Preissらは、米国特許第3, 215, 649号で、硫黄で加硫したc i s - 1, 4-ポリイソブレンの使用を開示している。

【0011】

先行技術の全体的な教示を要約すると、天然ゴム源から保持されているタンパク質が存在しない *cis*-1, 4-ポリイソプレンは、ディップ成形された医療用デバイスには適切でないと考えられる。なぜならば、除タンパクされた天然ゴムから作られた生成物は、たとえ照射によって架橋した除タンパクされたゴムから作製された製品であっても、これらのデバイスの重要な特色である引張り特性が不足している製品だからである。この予想は、天然ゴム中のイソプレンが、約 1, 000, 000 amu ~ 約 2, 500, 000 amu (数平均) の高分子量成分を有するのに対し、合成ポリイソプレンは約 250, 000 amu ~ 約 350, 000 amu の範囲の数平均を有するかなり低い分子量を有するという、分子量を考慮することによって、強力なものとなる。低分子量のポリマーは、引張セツト値を含めて、より低い引張り特性を有すると予想される。合成ポリイソプレンはまた、分岐度が低く、対称性が低く、そして分子間力も低い。これらの特徴の全てが、ポリマーの引張り特性に寄与し、影響を与えている。さらに、先行技術は、含硫黄化合物を使用する以外のいずれかの架橋方法の言及を明確に避けている。従って、合成 *cis*-1, 4-ポリイソプレンのディップ成形された製品であって、タンパク質および硫黄の両方を含有せず、医療用デバイスに許容可能な引張り特性を有し、特に、使用中に 100% のオーダー (すなわち、その伸張前の 2 倍の寸法) またはそれ以上の弾性伸張に耐える特性、を満たしている引張り特性を有する先行技術の開示はない。

【0012】

(発明の要旨)

タンパク質および硫黄の両方を含まない合成 *cis*-1, 4-ポリイソプレンをディップ成形することによって形成される医療用デバイスは、天然ゴムで作られたデバイスの代替品として適切とされる性質を有し、天然ゴムに関連するいずれのアレルギー反応または他の健康問題を起こさない医療用デバイスが、発見された。このことは、先行技術の教示と反対であり、先行技術の教示は、合成 *cis*-1, 4-ポリイソプレンが、*Hevea brasiliensis* から得られる天然に存在する *cis*-1, 4-ポリイソプレンよりも本質的に劣ること

を示唆し、そしてこれらのデバイスの典型的な医療用途で要求されるこの種の性能を達成するために、硫黄をベースとした加硫が必要であることを示唆する。合成c i s - 1, 4-ポリイソブレンは、天然ゴムに存在するタンパク質がないため、それ自身または刺激性皮膚炎反応による悪化のいずれかから生じるI型アレルギー（「即時」）反応は完全に避けることができる。硫黄含有成分を除去することによって、IV型アレルギー反応は同様に避けられるか、または少なくとも低減される。これらの有害要因を除去することに加えて、生じる生成物が、予期せぬ良好な引張りセット値（弾力性）を与える。

【0013】

本発明の範囲内の好ましいディップ成形製品は、製品中に硫黄を含有しないにもかかわらず、引張り強度を向上するために架橋される製品である。架橋は、必要に応じて、最終製品中にいくつかの形態で残存してもしなくてもよい増感剤の存在下、あるいは硫黄を含有しない架橋剤または促進剤の使用によって、高エネルギー照射のような方法によって達成され得る。驚くべきことに、これらの架橋方法（ディップ成形されたc i s - 1, 4-ポリイソブレンと関連して、本明細書でこれまで開示されていない）は、これらの医療用デバイスの引張りおよび弾力性の要件を満たす製品を製造する際に効果的である。

【0014】

本発明は、使用中に、膨張または他の引き伸ばし方法によるような、高度の寸法拡張に耐えるディップ成形された部分へのその適用を特に目的とする。軸方向の長さまたは直徑のような直線寸法によって、または外周のような非直線寸法によって測定される場合に、典型的に約100%（すなわち、そのもとの大きさの2倍）以上拡張をする部分は、本発明により特に利益を受ける。なぜならば、架橋により、5%未満の引張セット値で、拡張され得、そして次いで元の構造に戻り得るからである。拡張および解放は、この部分の変形をほとんどまたは全く伴わずに何回も繰り返され得る。種々の用途のための種々の型のカテーテルバルーンは、この種の拡張可能な部分の例である。

【0015】

本発明のこれらおよび他の目的、特色および利点は、以下の説明から明らかに

かつ／またはよりよく理解される。

【0016】

(発明の詳細な説明および好ましい実施形態)

合成ポリマー cis-1, 4-ポリイソプレンは、米国では Goodyear Tire & Rubber Co. (Beaumont, Texas, USA) から、西ヨーロッパでは Shell Nederland Chemie (Royal Dutch/Shell Group) (Bergen, Netherlands) から、日本では Japan Synthetic Rubber Co., Ltd. および Nippon Zeon Co., Ltd. から市販されている。このポリマーは、イソブチルアルミニウムおよび四塩化チタンからなるチーグラー触媒上で、または当該分野で公知の種々の他の任意の触媒上で、イソプレンを重合することによって生成される。他の触媒としては、アルカリ金属触媒、特に微細に分割したリチウム金属または有機リチウム化合物が含まれ、そして他の方法としては、アニオン重合、カチオン重合、およびフリーラジカル重合が含まれる。これらの方法のそれぞれについてのプロセス条件は、当該産業分野において公知である。架橋前の典型的な合成 cis-1, 4-ポリイソプレンでは、ポリマーの重量平均分子量は、一般的に約 750, 000 amu ~ 約 950, 000 amu の範囲であり、数平均分子量は、一般的に約 250, 000 amu ~ 約 350, 000 amu の範囲である。

【0017】

ディップ成形による物品の形成もまた、周知であって、本明細書では、従来の手順は、同様に従い得る。ディップ成形は、マンドレルまたは一般的な用語で、外表面が、形成されるべき物品の形状を有する型を、液化ポリマーを含む液体媒体中で浸漬して、次いでこの液体から型を引き出して、型の表面上の液体の連続的なフィルムを離型することによって達成される。この液体媒体は、ラテックス（ポリマーが分散相であり、水または水溶液が連続相である、ポリマーの水性エマルジョン）またはポリマーの有機溶媒溶液のいずれかであり得る。次いで、このフィルムは、型上の適所で乾燥し（すなわち、溶媒またはキャリア液をエバボレートする）、乾燥の後、ポリマーを硬化させる（加硫する）。次いで、乾燥し

て硬化したフィルム（ここで、この物品は、その最終形状および最終組成である）を型からはがす。

【0018】

この基本的なプロセスのさらなる工程または変形としては、浸漬工程の前に浸漬媒体中で静止した状態で、さらなる予備加硫またはポリマーを部分的硬化させること；ディップ型から物品を取り外す前に、フィルム厚を増大させるために一連の浸漬サイクルおよび乾燥サイクルを行うこと；ならびに浸漬媒体中に、硬化促進剤、増感剤または活性化剤、乳化剤、架橋剤、可塑剤、抗酸化剤、強化剤、およびc i s - 1, 4-ポリイソブレンおよび他の合成ゴムおよび天然ゴムからの物品の成形に、一般的に使用される他の物質のような添加剤を含有せざることが含まれる。別の変形は、フィルム厚の増大を促進させるための、別の浸漬として、凝析剤浸漬の使用である。硫黄（ポリイソブレン用の一般的な複合成分である）は、スルフェンアミド、チアゾール、チウラム、チオカルバメートのような硫黄を含む他の一般的なゴムの複合成分と同様に、本発明によると、避けられる。用語「硬化」および「加硫」は、本明細書中では同様の意味で用いられ、用語「加硫」は、天然ゴムの加硫に類似して使用される。しかし、本明細書の文脈では、「加硫」は、硫黄を用いる架橋または硫黄もしくは硫黄含有化合物の任意の使用による架橋を含むことを意図されない。

【0019】

c i s - 1, 4-ポリイソブレンのラテックスは、当業者に公知のゴムの配合または処理の方法によって形成される。これらの方法は、ポリマーの有機溶液を水性媒体中で乳化して、次いで溶媒を除去するか、またはポリマーを液化して、この液化したポリマーと水性媒体を乳化状態で混合することのいずれかを含む。エマルジョンは、種々の乳化剤によって、安定化され得る。典型的な乳化剤は、樹脂酸および高級脂肪酸のカリウム塩およびナトリウム塩（例えば、オレイン酸、パルミチン酸、ステアリン酸、ラウリン酸、ミリスチン酸、アラキジン酸、およびリシン酸（*ricinoleic acid*）のカリウム塩およびナトリウム塩）ならびにこれらの酸のサルフェートおよびスルホネート（例えば、ラウリル硫酸ナトリウム、ラウリルスルホン酸ナトリウム）がある。他の乳化剤は、長鎖脂肪

酸エステルのヒドロキシルアミンのアミン塩、ステアリルジメチルベンジルアンモニウムクロライドおよびトリデシルベンゼンヒドロキシエチルイミダゾールクロライドのような四級アンモニウム塩、カプリルアルコールおよびオクチルアルコールのような高級アルコールのリン酸エステル、ならびにソルビタンモノオレエートのようなオレイン酸とペンタエリスリトールのモノエステルである。乳化剤の量は、種々あり得るが、一般的に水相の約0.03重量%～約12.0重量%であって、好ましくは約0.1重量%～約3.0重量%である。エマルジョン中の水相と有機相の相対量も様々であり得るが、ほとんどの場合、容積比（有機：水）は、約0.5：1～約2.0：1の範囲であるか、約0.75：1～約1.25：1の範囲のように、1：1に近い容積比が好ましい。有機溶媒存在下で形成されるラテックスについては、溶媒は容易に除去され、溶媒を含まないラテックスが残る。従来の溶媒除去方法が用いられ得る。

【0020】

ディップ成形の前に、ラテックス中の水分量を減らすことによってラテックスを濃縮したいのであれば、従来の方法によってラテックスから水を除去し得る。好ましい方法は、限外濾過である。限外濾過膜およびラテックスを濃縮する際のそれらの使用については、De I P i c o, 米国特許第4, 160, 726号（1979年7月10日）およびTanakaら, 米国特許第5, 569, 740号（1996年10月29日）に開示される。

【0021】

ラテックスではなく有機溶液が浸漬媒体として使用される場合、ラテックスの形成中または溶媒としてのいずれかで使用される有機溶媒は、ポリイソブレンに対して不活性で、エバボレーションによって、ディップ成形されたフィルムから容易に除去可能な、任意の溶媒であり得る。この溶媒は、好ましくは脂肪族炭化水素（飽和または不飽和、および直鎖、分岐、または環式）またはエーテル、エステル、アルコール、またはアミンが好ましい。典型的な溶媒は、ペンタン、ペントン、ヘキサン、ヘプタン、シクロヘキサンおよびシクロペンタン、およびテトラヒドロフランのような5～8個の炭素原子を含む脂肪族炭化水素である。

【0022】

高エネルギー照射による硬化により、フリーラジカル機構によって、ポリイソブレン鎖間の架橋が達成される。高エネルギー照射を行なう方法としては、電子線照射およびガンマ照射が含まれる。照射は、液体媒体中で、化学増感剤の存在下または非存在下のいずれかで行ない得るが、化学増感剤が存在しない場合、より高エネルギーの照射線量が必要となる。増感剤が使用される場合、この増感剤は、硫黄を含まない増感剤である。この種の増感剤は周知である。重合可能な炭素-炭素二重結合を含む特定の化合物がその中に含まれる。後者の例は、1, 3-ブチレンジコールジアクリレート、1, 3-ブチレンジコールジメタクリレート、1, 6-ヘキサンジオールジアクリレート、ネオペンチルグリコールジアクリレート、ネオペンチルグリコールジメタクリレート、エチルアクリレート、n-ブチルアクリレート、n-ヘキシルアクリレート、および2-エチルヘキシルアクリレートがある。さらにペルオキシド化合物の例をあげる。例は、ジクミルペルオキシド、2, 5-ジメチル-2, 5-ジ(t -ブチルペルオキシ) ヘキサン、2, 5-ジメチル-2, 5-ジ(t -ブチルペルオキシ) ヘキシン、2, 5-ジメチル-2, 5-ジ(t -ベンゾイルペルオキシ) ヘキサン、2, 2'-ビス(t -ブチルペルオキシ) -ジイソプロピルヘキサン、1, 1-ビス(t -ブチルペルオキシ) -3, 3, 5-トリメチルシクロヘキサン、n-ブチル-4, 4-ビス(t -ブチルペルオキシ) バレレート、過安息香酸 t -ブチル、およびベンゾイルペルオキシドで、ペルオキシド化合物はまた、以下に説明するように、照射とは別に架橋剤としても有用である。

【0023】

適切な照射線量は、所望の程度の架橋を達成し、それによって最終製品の所望の物理的特徴を達成する量であって、さらにこれらの物理的特徴に不利な影響を与える程度の鎖の切断が起こらない量である。これらのこと考慮すると、適切な線量は、試行錯誤によって容易に決定される。ほとんどの場合、増感剤が使用されない場合、照射量が、約20メガラド～約40メガラドの範囲内にある場合、好ましくは約25メガラドの場合に、最もよい結果が得られる。例えば、n-ブチルアクリレートのような増感剤をガンマ照射で使用する場合、好ましい線量範囲は、約1メガラド～約5メガラドである。増感剤を電子線照射で使用する場

合、好ましい線量範囲は、約10メガラド～約20メガラドである。

【0024】

電子線照射は、公知の方法によって適用される。電子線の発生に使用される加速器は、典型的には200KeV(200,000エレクトロンボルト)～3MeV(3百万エレクトロンボルト)の範囲内の出力および25～200mAの電流で作動する。ガンマ照射は同様に公知の方法で適用され、 ^{210}Po および ^{26}Ra もまた、ガンマ放射線源であるが、 ^{60}Co および ^{137}Cs のような放射性核種からが特に顯著である。

【0025】

硫黄もまたは照射も用いない架橋は、種々の硫黄を含まない化学架橋剤、特にペルオキシド化合物、ヒドロキシ化合物、ジアミノ化合物および他の二官能性架橋剤の使用によって達成され得る。ペルオキシド化合物の例は上に列挙される。ヒドロキシ化合物の例は、p-キノンジオキシム、メチロールフェノールーホルムアルデヒド樹脂、臭素化されたアルキルフェノールーホルムアルデヒド樹脂である。ジアミノ化合物の例は、ヘキサメチレンジアミンカルバメート、N,N'-ジシンナミリデン-1,6-ヘキサンジアミン、4,4'-メチレンビス(シクロヘキシリルアミン)カルバメート、4,4'-メチレンジアニリンである。他の試薬の例としては、1,3-ビス(ジトラコンイミドメチル)ベンゼン(1,3-bis(ditraconimidomethyl)benzene)およびN,N'-m-フェニレンビスマレイミドである。ペルオキシド化合物が好ましく、特にジクミルペルオキシドおよび2,5-ジメチル-2,5-ジ(t-ブチルペルオキシ)ヘキサンが好ましい。典型的には、有機過酸化物は、トルエンのような有機溶媒中に溶解し、そして得られた溶液をディップ成形の前にポリイソプロピレンに添加する。過酸化物が使用される場合、硬化中は、系から酸素ガスを排除しておくべきである。なぜならば、典型的にポリイソプロピレンに添加される抗酸化剤は、その過酸化物によって無効にされ得るからである。

【0026】

ペルオキシド化合物による硬化は、一般的に、溶融塩浴中のポリマーの浸漬に伴って起こる。この目的のための塩の組み合わせは、市販されている。一例は

、 Hubbard Hall Inc. , (Inman, South Carolina, USA) の製品であるQUICK CURE 275 (主成分は硝酸カリウム (約 50 重量%) 、亜硝酸ナトリウム (約 30 重量%) 、および硝酸ナトリウム (10 重量%未満) である) である。他の塩の組み合わせおよび市販製品は、ペルオキシド硬化系の使用に精通している者には容易に明らかである。

【0027】

使用される架橋剤の量は、これらの試薬の使用に精通しているものには容易に明らかであって、系中の他の成分および実施条件の選択によって、任意の特定の系のための最適量は変化し得る。ほとんどの場合、ポリイソプレン 100 重量部に対して、約 0.1 ~ 約 10 重量部、好ましくは約 0.3 ~ 約 3 重量部の範囲の量で最もよい結果が得られる。

【0028】

本発明による典型的な最終医療デバイスまたは部分の所望の特徴は、低い引張セット値である。この引張セット値は、一般的に、架橋の程度に依存し、膨張または外部から加えられた力のいずれかによって伸長された後、収縮または加えられた力の解放でそのもとの寸法に戻るという、デバイスまたは部分の能力の尺度である。特定の材料のための引張セット値は、例えば、材料の小片上に 2 個の基準マークを配置し、小片に沿って 2 個のマークの間の距離を記し、予め選択された程度まで小片を伸張し（例えば、その予想された究極の伸張の 90 % まで伸張を増大させることによって）、予め選択された期間（例えば、1 分間）、その伸張を保持し、次いで小片を解放してその弛緩した長さまで戻し、2 個の基準マーク間の距離を再測定することによって、決定され得る。次に、伸張前と後の測定値を比較し、一方からもう一方を引き算し、その差を伸張前にされた測定値で割ることによって、引張セット値を決定する。本発明では、その予想された究極の伸張の 90 % の伸張および 1 分間の保持による好ましい引張セット値は、5 % 未満である。

【0029】

本発明は、広範囲の医療用デバイスおよび部分に適用し得る。これらとしては、外科用手袋、診察用手袋、指サック、カテーテルバルーン、子宮用熱的剥離バ

ルーン、カテーテルカフス、コンドーム、避妊用ペッサリー、留置尿排出カテーテル、および男性用外部尿排出カテーテルなどが挙げられるが、これに限定されない。他の例は、医療分野の者には、容易に明らかである。特定の実施形態において、本発明は、長さまたは外周のような寸法が、少なくとも100%まで増加する（すなわち、少なくとも2倍になる）程度までの加圧による拡張を典型的に含む用途のデバイスに、特によく適する。この記載の大部分は、バルーンである。バルーンの例は、心拍出量温熱希釈カテーテル (cardiac output thermal dilution catheter) のような、右心モニタリングバルーンカテーテル (right heart monitoring balloon catheter) 中のバルーン、血管内の血餅 (blood clots) の検索に使用する塞栓切除カテーテル中のバルーン、および尿排出カテーテル中のバルーンである。

【0030】

以下に示す実施例は、説明の目的のために与えられ、本発明の範囲を限定することを意図しない。

【0031】

(実施例1)

本実施例は、照射によって予備加硫処理されたラテックスを用いたディップ成形工程による合成ポリイソブレンフィルムの形成を示す。

【0032】

本調製に使用したポリイソブレンは、The Goodyear Tire & Rubber Company, Chemical Division, (Akron, Ohio, USA) の製品である、NATSYN 2200 cis-1, 4-ポリイソブレンであった。ポリイソブレンのn-ヘキサン溶液を調製するために、ステンレスのシャフトおよび粉碎ミキシングヘッドを伴う実験用攪拌機を取り付けた35Lのステンレス鋼製混合容器を使用した。n-ヘキサン(20L)を容器に添加し、ミキサーを1700rpmで作動させた。ポリイソブレン(1983g)をそれぞれ約10gの小片に切断して、混合容器にゆっくりと添加した。混合を4時間続けると、ポリイソブレンのほとんどは、この時間

内に溶解した。次いで、n-ヘキサンをさらに5 L添加し、溶液の粘度を低下させ、混合をさらに4時間続けると、この時間内にポリイソブレンは完全に溶解した。

【0033】

溶液のエマルジョンは、高速剪断混合機 (high-shear rotor) /ステータ混合機 (stator mixer) /乳化機 (Model 10 OLC, Charles Ross & Son Company, (Hauppauge, New York, USA)) 中で、容器に純水 (600 g) および DRESINATE 214 アニオン性界面活性剤 (7 g、改質ロジンのカリウム塩、Hercules Inc., (Wilmington, Delaware, USA) から得られる) を入れることによって調製する。界面活性剤が全て溶解するまで、容器の内容物を混合した。次いで、ポリイソブレン/n-ヘキサン溶液 (600 g) を容器に添加し、10,000 rpmで5分間混合を続けた。得られたエマルジョンを約1時間静置しておき、その後、少量の乳化されていない材料を除去した。この手順を、エマルジョンの量が数Lになるまで数回繰り返した。

【0034】

エマルジョンをラテックスに変換するために、エマルジョン 1 Lを制御温度浴中に置いて、ヘキサンが沸騰するまでゆっくりと加熱した。加熱速度は、沸騰したヘキサンによって発生する泡のオーバーフローを防ぐために、十分に制御し、2時間以内に、すべてのヘキサンは除去され (最終温度は 87 °C) 、希釈ラテックスが残った。希釈ラテックスが数リットルの量になるまで、この手順を数回繰り返した。希釈ラテックスを、A/G Technology Corporation, Needham, Massachusetts, USA 製の限外濾過カートリッジ Model UFP-500-C-4A を用いた限外濾過によって、約 46% の固体にまで濃縮した。

【0035】

一旦濃縮すると、ラテックスを電子線照射を用いて予備硬化した。これは、3 cmの深さで、密封プラスチック容器中に、ラテックスのサンプルを置くことに

よって達成された。照射は、*Nicolet Electron Services*, (San Diego, California, USA) で行なった。サンプルを、最初に 2.5, 5.0, 7.5, および 10 メガラドの線量で照射し、次いで 25, 37.5, および 50 メガラドの全線量となるまで再照射した。

【0036】

エチルアルコール 120 g、硝酸カルシウム 80 g、およびラウリル硫酸ナトリウム 0.2 g を併用することで、凝集溶液を調製した。ガラス管を、この凝集液に浸漬して、次いでこのガラス管表面上で形成されたフィルムをヘアドライヤで乾燥した。次いで、予備硬化させたラテックスにこのガラス管を浸漬して、数秒後取り出した。これによって、ガラス管表面上に、湿潤したフィルムを生成し、次いでこれを 70°C で 15 分間、強制空気で乾燥させた。このフィルムを室温まで冷却しておき、次いでガラス管から取り外した。次いでフィルムを 70°C で 2 時間、純水中で浸出し、70°C で 15 分再乾燥した。

【0037】

フィルムの張力試験は、*Akron Rubber Development Laboratory, Inc.*, (Akron, Ohio, USA) によって、Die C ダンベルを用いて、1 分間に 20 インチの引っ張り速度で行なった。試験結果を表 I に記載する。

表 I

【0038】

【表 I】

張力試験結果

照射線量 (メガラド)	引張り強度 (MPa)	破断伸長 (%)
25.0	7.3	1070
37.5	5.9	864
50.0	4.9	720

表Ⅰに示した試験結果から、全てのフィルムが、好ましい引張り特性を有していることが示された。

【0039】

引張セット値の決定は、25メガラドの線量を照射したラテックスおよび37.5メガラドの線量を受けたラテックスの、1:1の容積の混合物であるラテックス材料から調製したフィルム上で行なった。上記の方法で、この混合物から5枚のフィルムを成形した。各フィルムをもとの長さの9倍の長さまで伸長し、1分間保持し、次いで解放し長さを再測定した。いずれの場合も、すべて2%未満の引張セットを示した（すなわち、伸張に起因する、解放された状態における長さの伸びが2%未満である）。

【0040】

(実施例2)

本実施例は、ジクミルペルオキシドを混合したラテックスを用いたディップ成形による合成ポリイソブレンフィルムの形成を示す。

【0041】

ジクミルペルオキシドの分散体は、高速剪断下、次のように共に混合することで調製した：ジクミルペルオキシド100重量部、トルエン35重量部、オクタン酸5.6重量部、水101重量部、および30%KOH水溶液2.6重量部。得られた分散体(40g)を、実施例1で調製した合成ポリイソブレンラテックス1,000gに混合した。材料を一定時間静置しておき、ペルオキシドをラテックス粒子に浸透させた。

【0042】

実施例1に記載した方法で、ガラス管を凝集剤のフィルムで最初にコーティングし、次いでペルオキシド含有ラテックス中に浸漬し、空気で乾燥して硬化させた。硬化工程は、180°C塩浴(QUICK CURE 275、上記参照のこと)に2分間浸漬することによって達成した。次いで、この管を冷水で rinsedし、この硬化フィルムをガラス管から取り外した。

【0043】

引張り係数の測定を行なった。100%予備硬化は93psiであり、300

%予備硬化は140 psiであり、500%予備硬化は316 psiであった。引張セット値の決定は、フィルムをそのもとの長さの8倍まで伸長し、次いで1分間伸長を保持し、伸張しない状態まで解放して、解放後のフィルムの長さを測定することによって行なった。測定値より、引張セット値は、1%未満であることが明らかとなった。

【004'4】

(実施例3)

本実施例は、ジクミルペルオキシドを混合したラテックスを用いたディップ成形工程による、合成ポリイソブレンフィルムの形成のさらなる実例である。

【004'5】

プロペラブレードを備える中速剪断混合機を用いて、テトラヒドロフラン70.0 gにNATSYN 2200 cis-1, 4-ポリイソブレン21 gを溶解することによって溶液を調製した。次いで、ジクミルペルオキシド(0.63 g)をこの溶液に混合し、速やかに溶解させた。溶液の泡を分散させ、そしてマンドレル型を溶液中に浸漬し、次いでゆっくり引き出し、得られたフィルムを15分風乾させた。浸漬と乾燥を8回繰り返し、最終の空気乾燥は1.5時間であった。次に、このフィルムを、QUICK CURE 275の溶融塩浴中で、180°C 3分間で硬化させ、 rinsing して、室温まで冷却した。一旦冷却すると、フィルムを粉末化し、そして浸漬用マンドレルから取り外した。0.8インチ×2インチの試験片をフィルムから切断した。

【004'6】

引張試験の結果、100%伸張で129 psi、300%伸張で319 psi、500%伸張で831 psiの予備硬化を示した。引張セット値は、試験片をもとの寸法の6倍まで伸張し、試験片を1分間伸張し続けた後、解放することによって決定された。結果は、2%未満の引張セット値であった。

【004'7】

(実施例4)

本実施例は、ラテックスではなく、ポリイソブレンの有機溶液からのディップ成形工程による、合成ポリイソブレンカーテルバルーンの形成を示す。ペルオ

キシド硬化系を使用した。

【0048】

プロペラブレードを備える中速剪断混合機を用いて、テトラヒドロフラン100gに、NATSYN 2200 cis-1, 4-ポリイソブレン40gを溶解することによって、溶液を調製した。この溶液に、1.2gのジクミルペルオキシドを添加し、速やかに溶解させた。溶液中の泡を分散させ、カテーテルバルーン型のマンドレルを溶液中に浸漬し、次いでゆっくりと引き出し、風乾させた。次いでマンドレルを再度浸漬させ、引き出して乾燥を全部で9回繰り返し、マンドレル表面上に形成したフィルム厚を増加させた。最終の浸漬後、マンドレルを強制空気乾燥器中で2時間乾燥し、残った溶媒を、本質的にすべてエバボレートした。次いで、マンドレルをQUICK CURE 275溶融塩中に180°Cで4分間浸漬した。次いで、マンドレルを冷却し、さらに冷水でリンスした。

【0049】

このようにして形成されたバルーンを、マンドレルから除去し、切断して寸法を調節し、そしてカテーテル上にはめこんで、膨張と収縮を繰り返した(150サイクル)。引張セットに起因して、多数の膨張および収縮サイクルの後でさえ、バルーンのたるみがほとんど観測されなかった。

【0050】

(実施例5)

本実施例は、ペルオキシド硬化系を使用したポリイソブレンの有機溶液からのディップ成形による合成ポリイソブレンの外科用手袋の形成を示す。

【0051】

プロペラブレードを備える中速剪断混合機を用いて、テトラヒドロフラン4,000g中にNATSYN 2200 cis-1, 4-ポリイソブレン160gを溶解することによって溶液を調製した。この溶液に、ジクミルペルオキシド3.2gを添加し、速やかに溶解した。溶液中の泡を分散させ、そして手袋の型を溶液中に浸漬し、次いでゆっくりと引き出し、風乾した。乾燥の間、手袋の型は、両軸に沿って回転させ、浸漬溶液が一様に配分されるようにした。浸漬およ

び乾燥を連続して計6回行なった。6回目の浸漬の後、コーティングされた手袋の型は、強制空気乾燥器内で2時間乾燥させ、残りの溶媒を本質的にすべてエバボレートした。次いで、手袋の型およびそのコーティングをQUICK CUR E 275 溶融塩浴中に180°Cで10分浸漬した。次いで、手袋の型およびコーティングを冷却し、次いで冷水でリンスし、風乾した。次いで、今硬化した手袋に、スタッキングを防ぐために、ダスチング粉末を適用し、そして手袋を手袋の型から取り外す。

【0052】

このようにして形成された手袋は、良好な弾力性を示し、本質的に透明であった。この手袋を、40°Cの強制空気乾燥器中に置いて、ジクミルペルオキシドの分解で生じた揮発性の生成物を除去した。

【0053】

前述は、主として説明の目的のために記載される。物質およびそれらの性質ならびに操作条件、手順の工程および本明細書中に記載される本発明の他のパラメーターが、本発明の精神および範囲を逸脱することなしに種々の方法でさらに改变および置換され得る当業者には容易に明らかである。

[国際調査報告]

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.
PCT/US00/08167

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER IPC(7) :A41D 19/00; C08F 136/08 US CL : 2/161.7, 168; 428/35.2, 36.8; 522/159; 524/501, 572; 604/96 According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC		
B. FIELDS SEARCHED Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols) U.S. : 2/161.7, 168; 428/35.2, 36.8; 522/159; 524/501, 572; 604/96		
Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched NONE		
Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practicable, search terms used) NONE		
C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT		
Category ^a	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevance to claim No.
X	US 5,399,400 A (NILE et al) 21 March 1995, see entire document.	1-8, 16-20, 22, 24-27 ---- 9-12, 21, 23, 28, 31 ---- 13-15, 29, 30
--		----
Y		9-12, 21, 23, 28, 31 ----
--		----
A		13-15, 29, 30
X	US 5,357,636 A (DRESDNER, JR. et al) 25 October 1994, see entire document.	1-12, 16-20, 22-28, 31 ---- 21 ----
--		----
Y		----
--		----
A		13-15, 29, 30
<input checked="" type="checkbox"/> Further documents are listed in the continuation of Box C. <input type="checkbox"/> See patent family annex.		
* Special categories of cited documents: "A" documents defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance "B" earlier documents published on or after the international filing date "C" documents which may show double on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (to specify) "D" documents referring to an oral disclosure, see, exhibition or other means "E" documents published prior to the international filing date but later than the priority date claimed		"T" later documents published after the international filing date or priority date and yet in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention "X" documents of particular relevance, the claimed invention cannot be considered new or cannot be considered to involve an inventive step when the documents is taken alone "Y" documents of particular relevance, the claimed invention cannot be considered new or cannot be considered to involve an inventive step when the documents is taken alone "Z" documents which, in combination with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art "A" document member of the same patent family
Date of the actual completion of the international search 07 JULY 2000	Date of mailing of the international search report 04 AUG 2000	
Name and mailing address of the ISA/US Commissioner of Patents and Trademarks Box PCT Washington, D.C. 20231 Facsimile No. (703) 308-3230	Authorized officer <i>John Frank L</i> BLAINE R. COPENHEAVER Telephone No. (703) 308-0661	

(26)

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.
PCT/US00/08167

C (Continuation). DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT		
Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X	US 3,971,746 A (HIRAI et al) 27 July 1976, see entire document.	1-8, 16-20, 22, 24-27 ----
-Y		9-12, 21, 23, 28, 31 ----
--A		13-15, 29, 30
Y	US 5,691,446 A (DOVE) 25 November 1997, see entire document.	21

Form PCT/ISA/210 (continuation of second sheet) (July 1998)*

フロントページの続き

(51) Int.Cl. 7	識別記号	FI	マーク(参考)
A 61 M 25/00		C 08 J 3/24	CERZ
C 08 J 3/24	CER	C 08 L 9:00	
// C 08 L 9:00		A 61 M 25/00	410B

(81) 指定国 EP(AT, BE, CH, CY,
DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, I
T, LU, MC, NL, PT, SE), OA(BF, BJ
, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GW, ML,
MR, NE, SN, TD, TG), AP(GH, GM, K
E, LS, MW, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZW
), EA(AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU,
TJ, TM), AE, AG, AL, AM, AT, AU,
AZ, BA, BB, BG, BR, BY, CA, CH, C
N, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, EE, ES
, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU,
ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KP, K
R, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV
, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, NO,
NZ, PL, PT, RO, RU, SD, SE, SG, S
I, SK, SL, TJ, TM, TR, TT, TZ, UA
, UG, UZ, VN, YU, ZA, ZW

(72) 発明者 スクミッド, エリック ブイ.
アメリカ合衆国 カリフォルニア 92128.
サンディエゴ, メドウ グラス コ
ート 12248

Fターム(参考) 3B033 AA27 AB01 AB06 AB10 AC03
BA01
4C081 AC08 AC10 BA15 BB07 CA02
CB05 CC06 DA05 EA06
4C167 AA06 BB01 GG02 HH09
4F070 AA06 AC40 AE08 GA04 GA08
GB10 GC06

(19)日本国特許庁 (JP)

(12) 公表特許公報 (A)

(II)特許出願公表番号

特表2003-530255

(P2003-530255A)

(43)公表日 平成15年10月14日 (2003.10.14)

(51)Int.Cl'

識別記号

F I

データコード(参考)

B 29 C 41/14

B 29 C 41/14

4 F 0 7 3

C 08 J 7/12

CEQ

C 08 J 7/12

CEQA 4 F 2 0 5

// B 29 K 7:00

B 29 K 7:00

9:00

9:00

B 29 L 31:48

B 29 L 31:48

審査請求 有 予備審査請求 有 (全 44 頁) 最終頁に続く

(21)出願番号 特願2001-575878(P2001-575878)

(86) (22)出願日 平成13年4月5日(2001.4.5)

(85)翻訳文提出日 平成14年10月9日(2002.10.9)

(86)国際出願番号 PCT/US01/11241

(87)国際公開番号 WO01/077210

(87)国際公開日 平成13年10月18日(2001.10.18)

(31)優先権主張番号 09/547,366

(32)優先日 平成12年4月11日(2000.4.11)

(33)優先権主張国 米国(US)

(71)出願人 アベックス メディカル テクノロジー
ズ、インコーポレイテッド

アメリカ合衆国 カリフォルニア、サンデ
イエゴ、メサ リッジ コート 10084,
スウェーツ 202

(72)発明者 マックグロスリン、マーク ダブリュ
ー。

アメリカ合衆国 カリフォルニア 92130,
サン ディエゴ、スミス キャニオン
コート 4973

(74)代理人 弁理士 山本 秀策 (外2名)

最終頁に続く

(54)【発明の名称】 溶融媒体浴を用いるディップ成形ゴム物品の硫化

(57)【要約】

細孔を有さないゴム物品は、硫化剤を含む浸漬媒体中で
ディップ成形し、次いで化学的に不活性な加熱液体浴
に、このディップ成形体を浸すことによって調製され
る。特に効果的な液体浴は、溶融無機塩である。さら
に、すでに硫化した物品を硫化剤の溶液に浸して、この
物品のゴムにこの溶液から硫化剤を吸収または吸入さ
せ、次いで、このゴムおよび吸収された硫化剤を、加熱
液体浴に浸して、硫化度を増大することによって、硫化
したゴムの物品の引張り特性は、非常に効果的な程度ま
で改善され得る。

【特許請求の範囲】

【請求項 1】 cis-1, 4-ポリイソプレン以外のゴムの実質的に細孔を有さない物品の調製のための方法であって、該方法は、以下：

(a) 熟硫化可能組成物を含む液体媒体に、形成部材を浸漬する工程であって、該組成物は、以下：

- (i) cis-1, 4-ポリイソプレン以外のゴム形成物質：および
- (ii) 硫化剤、を含み、

該形成部材は、該物品の外面に対して外形相補性を有する外表面を有する、工程；

(b) 該形成部材を該液体媒体から、該外面上に該熟硫化可能組成物のフィルムが残るような様式で引き出す、工程；

(c) 該形成部材部材上に該液体フィルムを有する該形成部材を、該硫化剤により該ゴム形成物質の硫化が生じるのに十分な温度および時間、化学的に不活性な液体浴に浸す、工程；ならびに

(d) 該液体浴から該形成部材を引き出し、該実質的に細孔を有さないゴム物品を該形成部材から分離する、工程、
を包含する、方法。

【請求項 2】 前記工程 (a) の液体媒体がラテックスである、請求項 1に記載の方法。

【請求項 3】 前記ゴム形成物質が、天然ゴムおよびポリクロロブレンからなる群から選択されるメンバーである、請求項 1に記載の方法。

【請求項 4】 前記工程 (c) の液体浴が、溶融無機塩およびそれらの混合物からなる群から選択されるメンバーである、請求項 1に記載の方法。

【請求項 5】 前記ゴム形成物質が、天然ゴムであり、前記工程 (c) の温度が、約 150°C～約 235°C である、請求項 1に記載の方法。

【請求項 6】 前記硫化剤が、有機ペルオキシドである、請求項 1に記載の方法。

【請求項 7】 硫化ゴムの物品の引張り強さを増大するための方法であって、該方法は、以下：

(3)

(a) 硫化剤の溶液に該物品を浸して、該物品に該溶液から該第2の硫化剤を吸收させる、工程；

(b) 該吸收された硫化剤を含む該物品を、該硫化剤により該硫化されたゴムのさらなる硫化を引き起こすのに十分な温度および時間、化学的に不活性な液体浴に浸す、工程；ならびに

(c) 該物品を該液体浴から引き出す、工程、
を包含する、方法。

【請求項8】 ゴムの実質的に細孔を有さない物品の調製のための方法であって、該方法は、以下：

(a) 熟硫化可能組成物を含む液体媒体に、形成部材を浸漬する工程であって、該組成物は、以下：

- (i) ゴム形成物質；および
- (ii) 第1の硫化剤、
を含み、

該形成部材は、該物品の外面に対して外形相補性を有する外表面を有する、工程；

(b) 該形成部材を該液体媒体から、該外面上に該熟硫化可能組成物のフィルムが残るような様式で引き出す、工程；

(c) 該形成部材上に該液体フィルムを有する該形成部材を、該第1の硫化剤により該ゴム形成物質の硫化が生じるのに十分な温度および時間、化学的に不活性な液体浴に浸す、工程；

(d) 該形成部材上の硫化したゴムのフィルムを有する該形成部材を、該液体浴から引き出す、工程；

(e) 該工程(d)で形成された硫化したゴムの該フィルムを、第2の硫化剤の溶液に浸して、該溶液から該第2の硫化剤を吸收させる、工程；

(f) 該吸收された第2の硫化剤を含む該フィルムを、該第2の硫化剤によつて該ゴム形成物質のさらなる硫化を引き起こすのに十分な温度および時間、第2の化学的に不活性な液体浴に浸す、工程；ならびに

(g) 該第2の液体浴から該フィルムを引き出して、該実質的に細孔を有さない物品を達成する、工程、

を包含する、方法。

【請求項9】 前記ゴムが、c i s - 1, 4-ポリイソブレンであり、前記液体浴が、溶融無機塩およびそれらの混合物からなる群から選択されるメンバーである、請求項8に記載の方法。

【請求項10】 実質的に細孔を有さない、c i s - 1, 4-ポリイソブレン以外のゴムのディップ成形物品であって、該物品は、以下：

(a) 熱硫化可能組成物を含む液体媒体に、形成物品を浸漬する工程であって、該組成物は、以下：

(i) c i s - 1, 4-ポリイソブレン以外のゴム形成物質；および

(ii) 硫化剤、

を含み、

該形成部材は、該物品の外面に対して外形相補性を有する外面を有する、工程；

(b) 該形成部材を該液体媒体から、該外面上に該熱硫化可能組成物のフィルムが残るような様式で引き出す、工程；

(c) 該形成部材部材上に該フィルムを有する該形成部材を、該硫化剤により該ゴム形成物質の硫化が生じるのに十分な温度および時間、化学的に不活性な液体浴に浸す、工程；ならびに

(d) 該形成物品を該液体浴から引き出し、該ゴム物品の実質的に細孔を有さない物品を該形成部材から分離する、工程、

を包含する、プロセスによって形成される、物品。

【発明の詳細な説明】**【0001】****(発明の背景)****(1. 発明の分野)**

本発明は、ゴム物品、特に、ディップ成形によって形成されたゴム物品の分野に属する。特に、本発明は、ディップ形成されたゴム物品の加硫の方法に取り組む。

【0002】**(2. 発明の背景)**

天然ゴムラテックスは、弹性のディップ成形された医療デバイスおよび医療デバイス構成要素の構築材料として、広範に使用されてきた。天然ゴムラテックスから作製される医療デバイスおよび構成要素の例は、手術用手袋、検査用手袋、指サック、カテーテルのバルーン、子宮温熱切除用バルーン、カテーテルカフ、コンドーム、避妊ペッサリー、留置尿排液カテーテル、および男性用外部尿排液カテーテルである。他の例は、医学ならびにこれらおよび類似の医療デバイスの製造および使用の当業者に明らかである。ディップ成形技術はまた、非医療用途の弹性デバイスを作製する際に使用される。これらとしては、玩具の風船、産業用手袋、家事用手袋、および他の類似のデバイスが挙げられる。これらのデバイスはまた、医療用と非医療用との両方が、天然ゴムではなく合成ゴムラテックス材料から形成され得る。いくつかの場合において、合成材料は、例えば、天然ゴムが何らかの理由で不適切であるとみなされる場合、または合成材料が利点を与える場合に、好ましい。

【0003】

ラテックスディップ成形プロセスにおいて、浸漬型がラテックス浴に浸漬され、次いでこの浴から引き抜かれ、熱空気中で乾燥され、そして熱空気中で加硫される。いくつかの場合において、このラテックスは、予備加硫される。すなわち、ラテックス中のゴム粒子が、浸漬工程の前に、部分的にかまたは完全に加硫されている。予備加硫されたラテックスは、改善された湿潤ゲルおよび乾燥ゲルの強度を有するフィルムを生成し、そして浸漬および熱空気乾燥の後にさらなる加

硫が実施される場合には、引張り特性が改善される。予備加硫の利点は、浸漬後の加硫のために必要な時間を少なくするかまたは排除することによって、プロセス時間を減少させることである。いくつかのディップ成形プロセスにおいて、化学的凝析剤が、ラテックス中または浸漬型上に含まれ、そして熱感作された凝固剤の浸漬方法が適用されて、より大きなフィルム厚を有する物品を製造する。複数の浸漬がまた、いくつかのプロセスにおいて使用される。これらおよび他の方法の詳細は、ラテックスディップ成形の当業者に周知である。プロセスおよびその改変物のさらなる説明は、Pendle, Dipping with Natural Latex (Malaysian Rubber Producers' Association発行) (1995) に見出される。

【0004】

浸漬型が浴から除かれた後にラテックスフィルム上で実施される加硫は、個々のゴム粒子内と合体したゴム粒子間との両方で、共有結合を形成するよう働く。この段階と浸漬前との両方での加硫に関する問題は、粒子の外側表面が、粒子の内側よりも多く加硫剤に曝露されて、表面硬化の効果およびゴムの均一性の損失を生じることである。

【0005】

ゴムラテックスに対するディップ成形プロセスにおいて、硫黄が主要な加硫剤であるが、種々の加硫促進剤、活性剤、硫黄供与体、およびブースターが、頻繁に、同様に含まれる。天然ゴムと合成ゴムとの両方のラテックスに関する予備加硫の方法および処方の説明は、Blackley, D. C., Polymer Latices: Science and Technology, 第2版、第13章 (ChapmanおよびHall、1997) に見出される。硫黄を使用せずに実施される予備加硫方法は、フリーラジカル架橋を利用する方法であり、これは、種々の手段（化学増感剤の存在下での高エネルギー照射を含む）によって達成され得る。この様式で予備加硫される天然のラテックスは、「照射により加硫された天然ゴムラテックス」 (RVNRL) と称される。このようなラテックスおよびこれらの調製において使用される加硫プロセスの説明は、Zin, W. M. B. W.、「Semi industrial scale RVNRL

preparation, products manufacturing
and properties」、Radiat. Phys. Chem., 5
2 (1-6), 611-616頁 (1998) に見出される。

【0006】

RVNRL製のゴムフィルムは、ラテックスをフィルムに単に鑄造し、次いでこのフィルムを乾燥することによって、製造される。フィルムの鑄造後に加硫が行われず、そして硬化性の薬剤が引き続いて添加されない限り、何もなされ得ない。このプロセスによって作製されるフィルムは、27.1メガパスカル (3930 psi) までの引張り強度を有する。このことは、多くの浸漬成形ゴムデバイス（例えば、手術用手袋のような）の要件を満たすが、これらのフィルムの引張り強度は、後加硫工程（浸漬段階の後）が含まれた多くの硫黄で加硫されたフィルムにおいて達成されるもの程高くはない。RVNRLフィルムはまた、硫黄で加硫されたフィルムより100%引張り係数の値が低い。RVNRLフィルムはまた、共有結合によって真の粒子の一体化を達成するための手段を欠くことに悩まされる。このことは、真に一体化された細孔のないラテックスゴムフィルムをRVNRLから形成することを困難にする。さらなる欠点は、照射設備に接近する必要性であり、このことは、多くのゴム製造に対して好都合な位置ではないかもしれません、そしてこのことは、製造費用を有意に増加させる。

【0007】

フリーラジカル架橋によるラテックスの予備加硫の代替の手段は、有機過酸化物およびヒドロペルオキシドの使用を包含する手段である。これらの物質を用いて予備加硫されるラテックスは、「過酸化物により加硫される天然ゴムラテックス」(PVNRL)と称される。このようなラテックスおよびこれらを調製するための方法の説明は、発明の名称「Curing Natural Rubber Latex With a Peroxide」の、G. Stottに対して1959年1月13日に発行された、米国特許第2,868,859号に見出される。この特許に開示されるプロセスは、天然ゴムラテックスを、（乾燥ゴム重量に基づいて）2%のジターシャリーブチルペルオキシドの存在下で、圧力容器中170°Cの温度で15分間過熱する工程を包含する。次いで、このラテック

スを冷却し、そしてフィルムを鋳造し、そして乾燥させて、 251 kg/cm^2 (3739 psi) 程度に高い引張り強度を有する、加硫ゴムフィルムを得た。このフィルムは、乾燥後の加硫なしで、乾燥によって単純に形成された。不運なことに、市販の規模でのこのプロセスの利用は、大きくかつ高価な加熱圧力容器を必要とし、そして予備加硫が、このプロセスの必須の部分である。

【0008】

有機過酸化物ではなくヒドロペルオキシドを用いて予備加硫されたラテックスは、発明の名称「Vulcanization of Latex With Organic Hydroperoxide」の、W. S. Roppに対して1961年3月14日に発行された、米国特許第2,975,151号に記載されている。この特許において、天然ゴムラテックスが、加圧下 250° F (121° C) で約1時間、クメンヒドロペルオキシドとともに過熱されることによって、予備加硫される。得られる冷却ラテックスをフィルムに鋳造し、次いで風乾する。この生成物は、 2775 psi の最大引張り強度を有した。Stottの特許においてと同様に、市販の規模でのこのプロセスの利用は、大規模な過熱加圧容器を必要とし、そして引張り強度は、硫黄で加硫されたラテックスまたはStottの有機過酸化物で予備加硫されたラテックスのものほど良好ではない。

【0009】

過酸化水素を予備加硫剤として活性化化学物質とともに使用することは、発明の名称「Vulcanization of Latex With Organic Hydroperoxide」の、B. K. Rodawayに対して1973年8月28日に発行された、米国特許第3,755,232号に開示されている。この特許の方法は、圧力容器を用いずに、より低い温度で実施される。この特許は、天然ゴムラテックスがこの方法で予備加硫され、フィルムに鋳造され、そして乾燥されて、 124 kg/cm^2 (1760 psi) の引張り強度を有する生成物を生じる実施例を詳述する。従って、その利点にかかわらず、このプロセスは劣った (interior) 強度を有するラテックスフィルムを生成する。予備加硫の後にこのラテックスに硫黄硬化系を添加することが、鋳造後の加硫を可能にする可能性が示唆されるが、このことは、硫黄硬化化学物質の使用

を包含し、これは、過酸化物プロセスが一般に回避することを意図されるものである。さらなる実施例において、ポリクロロブレンおよび他の合成ラテックスの硬化は、過酸化水素および活性剤を用いて実施され、各場合の生成物は、劣った引張り特性を有する。

【0010】

本発明の背景を形成する技術のさらなる開示は、発明の名称「Preparation of Crosslinked Polymer Latex From Aqueous Emulsion of Solvent/Polym er Solution of Precursor Latex Particle Size」の、O. W. Burkeに対して1975年7月1日に発行された、米国特許第3, 892, 697号に見出される。この特許に開示されるプロセスにおいて、ジクミルペルオキシドが、合成ポリマーラテックスと、6000psiの圧力下で混合され、そしてこの混合物が、特定されない上昇温度に、言及されない時間にわたって供される。フィルム形成の開示はない。

【0011】

本発明の背景を形成するなおさらなる方法は、「液体浴中での連続加硫」(LCM Vulcanization)として公知のものであり、これらは、押し出されたゴムのプロフィールに対して使用される。LCM Vulcanizationにおいて、固体の一定のプロフィールの形状が押出され、次いで熱液体浴(例えば、融解塩、熱油、または溶融鉛)あるいは熱流体媒体(例えば、流動化砂粒子)に沈められる。本質的に全ての酸素分子が、硬化環境から排除される。熱液体浴または流体媒体の使用は、押出されたゴムの壁の薄いプロフィールへの非常に迅速な熱移動速度を提供するためである。種々のLCM Vulcanization法の記載は、Hoffman, Rubber Technology Handbook, 394-398頁(Hanser Publishers, 1994)、および発明の名称「Method of Forming an Improved Wiper Blade」の、M. L. Hyerに対して1991年1月1日に発行された、米国特許第4, 981, 637号に見出される。これらの参考文献は、ディップ成形されたフィルムへのこのプロセスの応

用を開示しない。

【0012】

ディップ成形によって形成されたラテックス物品は、この物品の壁を通る病原体または他の所望でない物質の通過が防止されるべきである場合には、細孔なしでなければならない。細孔のない壁は、ラテックスのゴム粒子間の良好な一体化および接着を必要とする。このことを達成するために、多くの試みがなされてきたが、これは困難な目的であるままである。例えば、過剰の加硫は、粒子の一体化を抑制する傾向がある。予備加硫の程度を決定する単純な手段は、クロロホルム凝集試験として公知の試験である。この試験の説明は、The Vanderbilt Latex Handbook, 第3版、110頁(R. T. Vanderbilt Company, Inc., Norwalk, Connecticut, USA)に見出され得る。

【0013】

本明細書中に引用される全ての特許および刊行物は、本明細書中に参考として援用される。

【0014】

(発明の要旨)

加硫剤を浸漬媒体に含め、そして浸漬型を化学的に不活性な加熱された液体浴に浸漬することにより湿ったフィルムを加硫することによる、ディップ成形プロセスによって、細孔のないゴム物品が調製され得ることが、ここで発見された。この加熱浴の温度は、フィルムの加硫の間にこのフィルムにおける任意の合体したゴム粒子の少なくとも部分的な融解および／または軟化を引き起こすために十分に高く、そしてこれらの条件下で加硫を起こすために必要な時間は、熱空気における加硫のために代表的に使用される時間より有意に短い。得られるフィルムは、干渉性であり、そして本質的に細孔がない。

【0015】

本発明の別の局面は、既に加硫された物品を加硫剤の溶液に浸漬して、この物品のゴムにこの溶液から浸漬剤を吸着またはインビジョンさせ、次いでこのゴムおよびインビジョンされた加硫剤を、実質的に酸素分子を含まず化学的に不活性

の加熱された液体浴に浸漬させることによって、加硫ゴムの物品の引張り特性が非常に効果的な程度まで改善され得るという発見に属する。この物品をこの浴から回収した後に、引張り特性は、同じ量および型の加硫剤が元の加硫に含まれる場合に製品が有する引っ張り特性より有意に大きい。

【0016】

本発明は、全てのゴム材料（天然と合成との両方）の物品を作製する際に、有用である。本発明の特定の局面に関して、特に、ディップ成形後の單一段階の加硫のための加熱液体浴の使用に属する局面に関して、好ましいゴム材料は、シス-1, 4-ポリイソブレン以外のものである。

【0017】

本発明の多くの利点には、浸漬部分の望ましくない酸化の危険のない、より迅速な加硫速度である。本発明はまた、粒子が架橋されそしてそれらをより完全に加熱するとき粒子を部分的に融解することによって、より優れた粒子組み込み、従って、より密着性 (coherent) のラテックス粒子を提供する（これは、粒子が表面硬化する傾向を減少する）。予備加硫（すなわち、浸漬段階の前に浸漬液体に行われる加硫）は、多くの場合、除外され得、これは、過酸化物硬化系または硫黄硬化系であるラテックスに対する利点を提供する（ここで、予備加硫は、硬化時間を減少し、そしてディップ成形操作の間に放出され得るニトロソアミンの量を減少させるために一部使用される）。あるいは、本発明の後加硫（浸漬工程に続くその発生をいう）は、硫黄に基づく化学物質の添加の必要なしに生成物の引張り特性を改善し得る。後加硫はまた、予備加硫に使用される反応とは異なる反応を使用して実行され得る。例えば、過酸化物の使用を伴う後加硫は、硫黄、過酸化物または照射により予備加硫されるラテックスで実行され得る。ニトロソアミン形成に感受性である系において、本発明は、形成されるニトロソアミンの量を減少するかまたは除外する。ポリクロロブレンラテックス、ニトリルラテックスまたはこの二つの混合物が使用される場合、有機過酸化物の使用による後加硫は、非常に少量の過酸化物で達成され得る。過酸化物に基づく加硫系および照射に基づく加硫系を用いて、本発明の使用は、このような系を用いて以前に得られたよりも高い100%の引張り係数を有し、そして引張り強度の減少

のない生成物を提供する。硫黄に基づく系を用いて、高温の酸素を含まない環境は、熱空気の加硫の間に代表的に生成されるヒドロペルオキシドによって引き起こされる分解を妨げるのに役立つ。このような分解は、ラテックスのエージングの一部の原因である。過酸化物の基づく系のような非硫黄含有系における本発明の使用は、より長い貯蔵時間有する生成物を生じる。なおさらに、熱空気硬化の必要性およびその固有の非効率さを除くことは、熱い媒体の浴が容易に断熱されるので、エネルギーのかなりの節約を提供する。さらなるエネルギーの節約はまた、予備加硫および熟成を除去する場合に得られる。これらおよび他の目的および利点が達成される手段、ならびに特に、プロセスおよびその好ましい実施形態は、以下の記載から明らかである。

【0018】

(本発明および特定の実施形態の詳細な説明)

浸漬形成剤およびフィルムがプロセスの浸漬段階の後に浸される液体浴は、迅速な加熱移動をフィルムに提供する加熱液体である。本目的に最も望ましく、従つて好ましい液体媒体のさらなる特性は、浸漬形成剤上のフィルムに移動するかまたは拡散する傾向を欠くこと（媒体自身がフィルムの所望の構成でないかぎり）であり、その質は、周りの環境（大気の環境とゴム形成材料との両方、ならびに材料と混合され得る種々の種）および加硫温度における残りの液体の質に関して安定である。本目的のために使用され得る液体媒体の例は、融解無機塩、オイル、グリコール、液化金属、水、およびブライン溶液である。これらのうち、融解無機塩、シリコーンオイル、およびグリコールが好ましく、そして融解無機塩、が最も好ましい。適切な融解無機塩の例は、硝酸塩、亜硝酸塩、炭酸塩、硫酸塩、リン酸塩、ならびにカリウム、ナトリウムおよびリチウムのハライド、ならびにこの群の塩の組み合わせである。このタイプの塩の組み合わせは、Heat bath Corporation, Detroit, Michigan, USA; およびHubbard-Hall Inc., Inman, South Carolina, USAのような供給業者から市販される。適切な商業的塩混合物の例は、Hubbard-Hall, IncのQUICK CURE 275であり、この主成分は、硝酸カリウム（約50重量%）、亜硝酸ナトリウム（約

30重量%）、および硝酸ナトリウム（10重量%未満）であり、溶融温度は、約315°F～650°F（157°C～343°C）の範囲である。他の例は、Heatbath CorporationのPARCURE 275およびPARCURE 300である。

【0019】

加熱された液体媒体浴は、好ましくは、先行技術の熱空気加硫方法において使用される温度を有意に越えるが、加硫されるゴムの安定性に対して有害な効果を有するほど高くない温度で使用される。ゴムが、例えば、天然ゴムである場合、450°F（232°C）を越えないことが最も良く、スチレンブタジエンゴムまたはポリクロロブレンラテックスの場合には、575°F（302°C）を越えないことが最も良い。本発明の全範囲についての好ましい温度範囲は、約100°C～約350°Cである。ポリクロロブレンおよびスチレンブタジエンゴムについて、好ましい温度範囲は、約150°C～約300°Cであるが、天然ゴムについて、好ましい温度範囲は、約150°C～約235°Cである。操作温度および曝露時間の選択は、迅速な硬化を達成することならびにエネルギーの経済的な使用および他のプロセスのコストを維持することの両方についての考慮に委ねられる。他の考慮は、特定のタイプのゴムおよび特定の硬化系とともに存在し得る。有機過酸化物硬化系において、例えば、好ましい温度および時間は、存在する本質的に全ての過酸化物の切断を生じる温度および時間である、これは、一般的に、6～8の半減期で達成される。硫黄に基づく硬化系では、加硫戻りおよび毒性を避けることがしばしば考慮される。しかし、全ての場合において、完全な硬化に必要な時間は、先行技術の熱空気硬化プロセスに必要とされるよりもかなり少ない。本発明の好ましい硬化条件は、350°F（177°C）で9分である。

【0020】

本発明は、幅広い範囲のゴムおよびゴム置換組成物（ラテックスおよび有機溶液の両方を含む）に適用可能である。

【0021】

ラテックスのうち、最も一般的に使用されるラテックスは、天然ゴムである。天然ゴムは、*Hevea brasiliensis*, *Parthenium a*

r g e n t a t u m (「グアユールゴムノキ」としても通常知られる)、および *F i c u s e l a s t i c a* ゴムの木を含む、いくつかの供給源から得られ得る。非*H e v e a* 供給源由来の天然ゴムラテックスを得るために方法は、*C o r n i s h* に対する 1996 年 12 月 3 日に発行された、米国特許第 5, 580, 942 号 (「*H y p o a l l e r g e n i c N a t u r a l R u b b e r P r o d u c t s F r o m P a r t h e n u m A r g e n t a t u m (G r a y) a n d O t h e r N o n - H e v e a B r a s i l i e n s i s S p e c i e s*」) に記載される。天然ゴムラテックスは、いくつかのグレードで入手可能であり、高アンモニアラテックス、低アンモニアラテックスなどが挙げられる。全てのこのような多様性は、本発明における使用に適切である。本発明はまた、ラテックスに存在するタンパク質の量を減少させるために処理された天然ゴムラテックスに拡張される。これらのプロセスのいくらかは、水を分離し、そして除去するために遠心分離する工程を包含し、そして他のものは、二重遠心分離する工程（最初の遠心分離が、水の添加および第 2 の遠心分離によって続けられる）を包含する。なお他のプロセスは、タンパク質を消化するための酵素の使用を包含する。酵素法の説明は、*T a n a k a* に対する、米国特許番号第 5, 610, 212 号 (「*M e a n s f o r M e c h a n i c a l l y S t a b i l i z i n g D e p r o t e i n i z e d N a t u r a l R u b b e r L a t e x*」、1997 年 3 月 11 日)、同第 5, 569, 740 号 (「*D e p r o t e i n i z e d N a t u r a l R u b b e r L a t e x a n d I t s P r o d u c t i o n P r o c e s s*」、1996 年 10 月 29 日)、および同第 5, 585, 459 号 (「*P r o c e s s f o r P r o d u c i n g R a w R u b b e r*」、1996 年 12 月 17 日) に見出される。市販の脱タンパク質ゴムラテックスの例は、*A L L O T E X* であり、*T i l l o t s o n H e a l t h c a r e C o r p o r a t i o n, R o c h e s t e r, N e w H a m p s h i r e, U S A* から得られ得る。

【0022】

一般に、合成ゴムラテックスは、同様に、本発明の実施に有用である。例は、エチレン-プロピレン-ジエンターポリマー、ステレンイソブレンゴム、ステレ

ンブタジエンゴム、ステレンイソプレンタジエンゴム、ポリブタジエンゴム、ポリクロロブレン、ニトリルゴム、ステレンブロックコポリマー、およびブチルゴムである。ポリクロロブレンラテックスの例は、E. I. DuPont de Nemours, Inc. Wilmington, Delaware, USA から入手可能な、NEOPRENE 750、およびニトリルラテックスの例は、Heveatex Corporation, Fall River, Massachusetts, USA から入手可能な、NITRILE LATEX # O17071 がある。ラテックスの混合物もまた使用され得る。これらの混合物のいくつかは、「Polyisoprene-Neoprene Meteorological Balloons」と題された、Sisco に対する、1971年12月7日に発行された、米国特許第3,626,052号に記載される。ここで、ポリクロロブレンラテックスは、ポリイソプレンラテックスと混合されて気象観測気球が作製される。

【0023】

本発明はまた、ゴムラテックスと同様な様式で使用されるポリマーフ分散体に拡張する。1つの例は、ポリウレタン熱可塑性エラストマーの水性分散体である。このタイプの市販の分散体は、The Dow Chemical Company, Midland, Michigan, USA から入手可能なINTACT A である。このようなポリマーフ分散体は、炭素-炭素に重結合を欠き、従って、硫黄に基づく架橋に感受性ではない。これらの分散体について、硫黄に基づく系以外の硬化系を使用する本発明の実施形態が使用され得る。本発明のプロセスによって形成される医療用診察用手袋のようなポリウレタン製品は、溶媒に対して増加した耐性を示す。

【0024】

ラテックスおよびポリマーフ分散体に加えて、本発明はまた、有機溶液に適用する。これらの溶液を形成する際に使用される有機溶媒は、ゴム、ゴム置換またはポリマーに対して不活性であり、かつ蒸発によってディップ成形されたフィルムから容易に除去される任意の溶媒である。この溶媒は、好ましくは、脂肪族炭化水素、飽和または不飽和、直鎖、分枝または環式、あるいはエーテル、エステル

、アルコールまたはアミンである。代表的な溶媒は、5～8個の炭素原子を含む脂肪族炭化水素（例えば、ペンタン、ペンテン、ヘキサン、ヘプタン、シクロヘキサン、およびシクロペンテン）、ならびに複素環式化合物（例えば、テトラヒドロフラン）である。

【0025】

幅広い種々の加硫剤が本発明の実施に使用され得る。有用な加硫化剤としては、有機過酸化物、硫黄含有化合物、セレン含有化合物、およびタリウム含有化合物が挙げられる。有機過酸化物は、例えば、単一でまたは組み合わせて使用され得、そして最も一般的なタイプは、ジアルキルペルオキシド、ペルオキシケター、およびジアルキルペルオキシドである。好ましい有機過酸化物は、ジアルキルペルオキシド、特に、ジクミルペルオキシド (D I C U P Rとして、Hercules Incorporated, Wilmington, Delaware, USAから入手可能) がある。他の有用なジアルキルペルオキシドは、2, 5-ジメチルジー (t-ブチルペルオキシ) ヘキサン、ジ-t-ブチルペルオキシド、t-ブチルクミルペルオキシド、ビス (t-ブチルペルオキシソプロピル) ベンゼン、4, 4-ビス (t-ブチルペルオキシ) 吉草酸ブチル、2, 5-ビス (t-ブチルペルオキシ) -2, 5-ジメチルヘキサン、2, 5-ビス (t-ブチルペルオキシ) -2, 5-ジメチル-3-ヘキシン、t-ブチル3-イソプロペニルクミルペルオキシド、ビス (3-イソプロペニルクミル) ペルオキシド、1, 1-ビス (t-ブチルペルオキシ) -3, 3, 5-トリメチルシクロヘキサン、t-ブチルペルオキシベンゾエート、およびビス (2, 4-ジクロロベンゾイル) ペルオキシドである。

【0026】

同時薬剤 (coagent) および他の添加物は、しばしば、有機過酸化物とともに使用されて、特定の特性を有する生成物を達成する。特定の同時薬剤はまた、単一のペルオキシドラジカルに1つより多い炭素-炭素架橋を作製させることによって、ペルオキシドの架橋効率に追加する。同時薬剤はまた、伸長および引裂き強度のようなポリマーの特定の特性を増強するために、共有結合によってポリマーネットワークに組み込まれ得る。これらの同時薬剤のいくつかは、アク

リレートおよびメタクリレート化学に基づく。しかし、全てが本発明の方法および生成物に含まれるのに適する。適切な同時薬剤の例は、Sartomer Company, Inc., Exton, Pennsylvania, USAから入手可能な、SARET 516, SARET 517, SARET 521、およびSARET 634である。これらの同時薬剤は、アクリル酸およびメタクリル酸の多官能性塩である。同時薬剤のこの群の内、SARET 634（その主成分は、ジメタクリル酸亜鉛である）およびSARET 521（その主成分は二官能性アクリレートエステルである）が最も好ましい。トリメチルプロパン トリメチルアクリレートが別の例である。このような同時薬剤のより広範な説明は、「Inhibiting Prevulcanization of Rubber With Polyfunctional Methacrylate Monomers as Cross-Linking Coagents with Peroxides」と題された、Cowperthwaiteらに対する、1973年8月7日に発行された米国特許第3,751,878号、および「Free Radical Cured Rubber Employing Acrylate or Methacrylate Esters of Hydroxybenzene and Hydroxynaphthalene Compounds as Co-Curing Agents」と題された、Cottmanらに対して、1994年5月10日に発行された米国特許第5,310,811号に見出される。

【0027】

ペルオキシド以外のフリーラジカル加硫剤は、上に参照される、米国特許第3,892,697号に開示される。

【0028】

硫黄ベース硫化システムは、小さな硫黄含有分子と硫黄含有ポリマーとの両方を含む。硫黄ベース硫化化学物質の例としては、以下がある：

メルカプトチアゾール、例えば、2-メルカプトベンゾチアゾールおよびその塩、特に、その亜鉛塩；

チウラムスルフィドおよびチウラムジスルフィド、例えば、テトラエチルチウ

ラムモノスルフィド、テトラブチルチウラムモノスルフィド、テトラメチルチウラムジスルフィド、およびテトラエチルチウラムジスルフィド；

グアニジン；

チオウレアおよび飽和チオウレア；

チオカルバニリドおよび飽和チオカルバニリド、例えば、ジメチルチオカルバニリドおよびその異性体およびアルキルホモログ；

亜鉛アルキルジチオカルバメート、例えば、亜鉛ジメチルジチオカルバメート、およびこれらの物質を含む促進剤；

ジメチルジチオカルバミン酸ナトリウムまたはジメチルジチオカルバミン酸カリウム；

ジアルキルチオカルバミン酸セレンイウム、例えば、ジエチルジチオカルバミン酸セレンイウム；

2-ベンゾチアジル-N、N-ジエチルチオカルバミルスルフィド；

キサンテン（例えば、ジブチルキサントゲンジスルフィドおよびキサントゲンポリスルフィド）；

アルキルフェノールスルフィド；

ジベンタメチレンテトラスルフィド；

硫黄含有ポリマー（例えば、Thiokol VA-3）；

4、4-ジチオモルホリン；

種々のジスルフィド（例えば、ベンゾチアジル（benzothiazyl）ジスルフィドおよびビス（ジメチルチオカルバモイル）ジスルフィド）。

【0029】

本発明のディップ成形された物品が、ヒトの皮膚と接触させて使用することが意図される場合、好ましい配合成分は、生体適合性であるフィルムを提供する成分である。硫黄硫化システムのための目的に役立つ配合成分の例は、キサントゲン化合物（例えば、ジイソプロピルキサントゲンポリスルフィド、ジベンジルジチオカルバメート、およびより高度なアルキル亜鉛ジチオカルバメート）である。過酸化物硫化システムのために、好ましい配合成分は、ジカミルペルオキシド（dicumyl peroxide）である。

【0030】

強化剤および他の添加剤はまた、本発明のいくつかの実施形態に含まれる。強化剤の例としては、フィームドシリカ、カーボンブラック、およびショットファイバーである。例えば、医用グローブの引裂き強度を改善するためのカットファイバーの使用は、2000年2月8日に発行された米国特許第6,021,524号(Wuら、表題「Cut Resistant Polymeric Films」)に開示され、そしてディップフィルムの引裂き強度を改善するためのフィームドシリカの使用は、1999年2月16日に発行された米国特許第5,872,173号(Anand、表題「Synthetic Latex Compositions and Articles Produced Therefrom」)に開示される。酸化防止剤およびオゾン分解防止剤はまた、環境老化に対して保護するために含まれ得る。色素および染料はまた、ラバーデバイスの形成および製造の当業者に公知の他の任意の添加剤として含まれ得る。

【0031】

本発明に従って、ラテックスディップ成形および硫化のための例示的な手順は、以下の通りである：

1. 天然ゴムまたは合成ゴムのラテックスのいずれかは、硫化剤および可能であれば、酸化防止剤、安定剤またはそれらの両方で配合される。有機過酸化物硫化を使用する場合、しばしば、有機過酸化物を含むラテックス分散物に単に添加するだけで充分である。

【0032】

2. この工程でのラテックスの予備硫化は任意であり、そして本発明の全ての実施形態に必要とされない。使用される場合、予備硫化は、ウェットゲルの強度を改善し得る。

【0033】

3. ディップ成形剤は、必要に応じて、凝析剤含有液体の浴中にこの形成剤を浸すことによって化学的凝析剤でコーティングされ、次いで、成形剤を取り除き、そして乾燥する。

【0034】

4. 凝析剤でコーティングされるか、またはされていないディップ成形剤を、配合されたラテックスで充填された浴に浸す。

【0035】

5. このディップ成形剤は、この浴からゆっくりと取り出される。この成形剤が、凝析剤コーティングを有する場合、ここで、その表面上にウェットラテックスゲルを有する。凝析剤コーティングが適用されない場合、この成形剤は、その表面上に液体ラテックスフィルムを有する。

【0036】

6. 一般に、掃引ガスまたは部分的な真空のいずれかの状態で、従来のオープンの温かい空気中でエバポレートすることによって、ディップ形成剤の表面上のラテックスフィルム中の過剰の水を除去する。このプロセスは、エバボレーションを効率良くするために、赤外線、マイクロ波、または高周波、または任意の他のタイプのエネルギーで補われる。真空乾燥は、真空中に、高温の空気に乾燥ラテックスを曝露する必要性が避けられるので利点がある。

【0037】

7. このラテックスは、ラテックスを硫化するに充分な時間、ディップ成形剤を高温液体媒体浴に浸すことによって硫化される。

【0038】

8. 硫化されたラテックスフィルムを含むディップ成形剤は、高温媒体浴から除去され、そして空気または水の流れのいずれかで冷却される。水は、凝固された塩のような、任意の過剰の凝固された熱移動媒体を洗い落とすために使用され得る。

【0039】

9. 硫化されたラテックス物品は、ディップ成形剤から、手動でまたは機械的に剥ぎ落される。

【0040】

本発明に従う、溶媒のディップ成形および硫化のための例示的な手順は、以下の通りである：

1. 合成ゴムまたは天然ゴムのエラストマーの固体顆粒を、セメントを形成す

るための適切な溶媒に溶解する。適切な配合剤は、このセメント中に分散されるか、または溶解される。有機過酸化物を含むラテックス手順に使用されるものと同様の配合剤が使用され得る。

【0041】

2. 全ての配合剤が、このセメント中で均一に分散される場合、予備硫化は必要ではない。このセメントをディップタンク中に配置し、そしてディップ形成剤を、このセメント中に浸す。

【0042】

3. このディップ成形剤を、このディップタックからゆっくりと取り出し、このディップ成形剤の表面上にセメントのフィルムを残す。

【0043】

4. 溶媒を、このディップ成形剤からエバボレートし、表面上に均一なポリマーフィルムを残す。自然乾燥または温かい空気での乾燥により、溶媒の除去を達成し得る。

【0044】

5. このポリマーフィルムを、加熱した液体媒体浴中においてこのディップ成形剤を浸すことによって硫化する。適切な時間後に、このディップ成形剤を浴から取り出し、そして空気または水流中で冷却する。

【0045】

6. 次いで、このディップ成形剤を水中で浸漬して、フィルムとディップ成形剤との間の接着を破壊するのを助ける。

【0046】

7. この硫化ラテックス物品を、このディップ成形剤から手動でまたは機械的に剥ぎ取る。

【0047】

本発明は、配合されたラテックスまたは溶液の予備硫化および成熟のための必要性を実質的に排除する一方で、予備硫化は、他の例外的に低いウェットゲルまたはドライゲル強度を有するラテックスに有用である。予備硫化は、任意の従来の方法によって達成され得る。このような方法としては、硫黄予備硫化、過酸化

物予備硫化、および高エネルギー放射での予備硫化が挙げられるが、これらに限定されず、これらの方法の全ては、先行技術において実施され得る。良好なウェットゲル強度は、フルムを乾燥した場合に、フィルム中に亀裂が形成するのを防止するのに有用である。天然ゴムの場合において、ウェットゲルおよびドライゲルの両方の強度は、予備硫化なしで一般に必要とされる。しかし、数種の合成ラテックスのゲル強度は低く、そして予備硫化は、この加工を改善し得るが、本質的ではない。高いエネルギー放射による予備硫化はまた、必要とされる硫化化学物質の量を減少させるのに有用であり得、従って、最終製品において所望されない残留化学物質のレベルを減少させるのに有用である。

【0048】

ディップフィルムまたは物品が硫化される範囲を決定することが、しばしば有用である。通常に使用される方法は、硫化フィルムの円形ディスクを切り出し、そして溶媒浴中にディスクを浸漬して、直径の変化を測定する。この試験の細かい例およびポリイソブレンラテックスとの使用は、1965年11月2日に発行された米国特許第3,215,649号(Preissら、表題「Synthetic Latex」)に見出される。同様の試験方法は、他のタイプの硫化ポリマーに利用可能であり、そして当業者に周知である。

【0049】

ディップ成形部分が硫化される後に、さらなる硫化が製品の特性をさらに改善する最適な手段として実施され得る。好ましい方法は、この硫化されたフィルムにさらなる量の硫化剤を吸収させる方法であり、続いて、温かい液体浴中で第2の熱処理をする方法である。この硫化剤は、第1の工程(ディップ成形工程の直後の工程)において使用されるのと同一または異なり得る。同様に、加熱高温浴は、先に使用された浴と同一または異なり得る。

【0050】

例えば、ジカミルペルオキシドを用いて硫化されたフィルムに関して、この硫化ラバーフィルムは、n-ペンタン、n-ヘキサン、トルエン、または酢酸エチルのような溶媒中のジカミルペルオキシド中で浸漬され得る。過酸化物溶液は、充分にフィルムを膨張させ、これにより、ジカミルペルオキシドおよび溶媒を、

硫化されたフィルムに均一に浸透させる。次いで、このフィルムを、溶媒から取り出し、そして溶媒をエバボレートし、フィルム中に予想可能な量のジカミルペルオキシドを残す。次いで、このフィルムを、適切な時間、前述のように温かい液体浴中に浸す。この適切な時間とは、ラテックス中での浸漬開始後に使用されるのと同一時間であり得る。次いで、このフィルムを取り出し、そして水中でリンスする。他の硫化剤または硫化剤の組み合わせは、同様の実施と置換され得る。

【0051】

この2工程（ポスト硫化プロセス）において硫化される架橋剤の物理学的な性質は、単一のポスト硫化のみが実施された架橋剤のプロセスと異なり、そしてしばしば良好である。従って、この第二のポスト硫化は、既に硫化されたフィルムの再加工およびそのフィルム特性の増強を可能にする。これは、例えば、右心カテーテルのバルーンの場合において特に有用であり、ここで、第二のポスト硫化は、空気の膨張圧および放出圧の有意により高いレベルを達成し得る。ジカミルペルオキシドの例に戻ると、良質の右心カテーテルに関するジカミルペルオキシドの代表的な範囲は、約1～約1.5 phr（乾燥ゴムのパーツハンドレット比（parts hundred ratio）、またはパーツパーアンドレッド重量（parts per hundred weight））である。この中で、ジカミルペルオキシドの0.2～0.5の過剰なphrが、空気の膨張および放出特性の有意な改善を達成するために、引き続く加熱工程で吸収される。

【0052】

以下の実施例は、例示の目的のために提供され、そして本発明の範囲を限定することを意図しない。これらの実施例において引用される全ての特許および刊行物は、本明細書中でその全体が参考として援用されている。

【0053】

（実施例1－比較）

この比較実施例は、ラテックスフィルムが有機過酸化物含有ラテックスからディップ成形され、次いで酸素含有環境中で硫化される場合に生じる分解特性を実証する。

【0054】

40%の固体のジカミルペルオキシドエマルジョンは、以下の成分と組み合わせることによって調製された：

ジカミルペルオキシド	100重量部
トルエン	35重量部
オレイン酸	5.6重量部
脱イオン化水	101重量部
30%のKOH水溶液	2.6重量部。

【0055】

60重量%の濃度の天然ゴムのラテックスの固体を使用して、Diversified Compounds, Inc., Los Angeles, California, USAによって供給される。水性凝集剤含有の約35重量%の硝酸カルシウム、0.5重量%のIgepal CO-630界面活性剤（Rhône-Poulenc, Cranbury, New Jersey, USA）、および64.5重量%の脱イオン化水をまた使用した。透明なガラスチューブ32mm(直径)を、ディップ成形剤として使用した。

【0056】

1kgの天然ラテックスに21gのジカミルペルオキシドエマルジョンを添加した。得られた組成物を、実験室のミキサーで30分間、中位の剪断下で混合した。次いで、この混合物を、実験室のロールミルで30分間、回転させ、次いで、0.3絶対気圧で10分間脱気した。これにより、1.4phrのジカミルペルオキシドで処方された約1Lの天然ゴムを得た。

【0057】

このガラス形成剤を、凝集剤溶液中で浸漬し、5秒間休止し、取り出して、乾燥することなく、処方したラテックス中に浸漬させた。この成形剤を、5秒間ラテックス中で休止し、次いで取り出した。次いで、この成形剤を、60°Cのオープンの熱い空気中で60分間乾燥した。乾燥後に、この成形剤を熱い空気中に配置し、110°Cのオープンで硫化させた。1種の成形剤を10分毎に取り出し、そしてそのラテックスフィルムを試験した。10分間の間隔で50分間にわたつ

て観測し、そしてこれらの結果を表1に列挙する。

【0058】

(表1)

(比較実施例：浸漬フィルムの外見および物理的特性 対 110°Cでの熱気硬化オーブン中で費やされた時間)

【0059】

(表1)

時間(分) 観察

10	透明な性質のスム；良好な湿潤引張り强度
20	暗い茶色の陰影の透明な性質のスム；10%の引張り強度の弱い湿潤引張り強度
30	色づけ暗い暗い茶色の性質のスム；非常に低い引張り强度。ただし崩壊なし
40	暗い暗い色でやや弱い性質のスム；引張り強度なし
50	暗い暗い色で弱い性質(アーバル性)；引張り強度なし

表1の観察は、有機過酸化物処方ラテックスから調製された浸漬ラテックスフィルムが、硬化環境中の酸素との相互作用に起因して、熱気オーブン中で首尾よく硬化され得ないことを示す。

【0060】

(実施例2一本発明に従うプロセス：天然ゴムラテックス)

この実施例は、実施例1と同じ材料を使用するが、溶融塩浴硬化を熱気硬化に換えた、本発明のプロセスを例示する。エタノール中の凝析剤溶液が使用され、この凝析剤溶液は、約20重量%の硝酸カルシウム、および0.5重量% I g e p a l CO-630、そして残りは、変性エタノールを含む。

【0061】

1 kgの天然ゴムラテックスに、19.5 gの過酸化ジクミルエマルジョンを添加し、そして得られた組成物を、ラボラトリーミキサーで30分間、中程度の剪断下で混合した。さらに、フュームしたシリカを、15重量%の水性分散系（

CABO GUARD T-122) (Cabot Corporation, Boston Massachusetts, USAによって提供される) の形態で、2 phrで添加した。30分間の混合後、この溶液を、ラボラトリーロールミルで30分間ロールし、次いで0.3絶対大気圧で10分間脱気した。これにより、1.3phrの過酸化ジクミルを用いて処方された約1リットルの天然ゴムラテックスを得た。

【0062】

ガラス形成剤を、凝析剤溶液に浸漬し、次いで、40°Cで5分間乾燥し、次いで処方されたラテックスにゆっくりと浸漬し、ここで、この形成剤を、5秒間放置した。次いで、この形成剤を、ゆっくりと引き出し、そして60°Cで60分間乾燥した。一旦乾燥されると、この形成剤およびその接着フィルムを、350°F (177°C) で9分間溶融塩浴に浸した。次いで、このフィルムを、塩浴から取出し、 rinsし、ストリップし、そして引張り強度のために準備した。このフィルムは、半透明～透明であり、そしてわずかに琥珀色であった。これは、多くのイオウ加硫したゴムフィルムより透明であった。

【0063】

標準的なコンドームリング引張り試料を調製し、そしてASTM仕様D 349-2に従って試験した。得られた引張り値を表IIに列挙する：

(表2)

(本発明の実施例一天然ゴム：引張り係数)

【0064】

【表2】

<u>% 伸長</u>	<u>[引張り] (psi)</u>
50	78
100	114
200	178
300	264
400	313
500	1292
600	2954
700	記録不可 破断 (極限 引張り強度)
	5659

試験試料の極限伸長は、706%であった。

【0065】

これらの結果は、この材料の引張り強度が、任意の既知の手段によって加硫された天然ゴムラテックスについての先に公開された値と比較した場合、顯著である。これらの結果と、ASTM標準D3577-98（「Standard Specification for Rubber Surgical Gloves」）およびASTM標準D3492（「Standard Specification for Rubber Contraceptives」）との比較は、この実施例において製造されたフィルムが、外科用グローブおよびコンドームの両方についての必要な引張り強度の要求に合致し得ることを示す。

【0066】

（実施例3一本発明に従うプロセス：ポリクロロブレン）

この実施例は、先の実施例と類似する手順を使用する、ポリクロロブレンに適用されるような本発明のプロセスを例示する。ポリクロロブレンは、60重量%の固体を含むラテックスであり、DuPont-Dow Elastomers, LLC, Wilmington, Delaware, USAによって供給され、そしてNEOPRENE 750として市販されている。

【0067】

実施例1におけるように、過酸化ジクミルエマルジョンを、このラテックス；に添加して、0.1 p h r の過酸化ジクミルを含む処方したラテックスを達成した。またこのラテックスに、フュームしたシリカ（強化剤）（これは、15重量%の水性分散系（Cabot Corporation, Boston Massachusetts, USAによって、CABO GUARD T-22として供給される）として添加される）を添加して、3 p h r のフュームしたシリカのレベルを達成した。

【0068】

ガラス形成剤を、水性凝析剤溶液（これは、約35重量%の硝酸カルシウム、および0.5重量% IGEPAL CO-630界面活性剤、そして残りは、脱イオン水を含む）に浸漬し、次いで、乾燥した。次いで、この形成剤を、処方されたラテックスに浸漬し、そしてラテックス中に5秒間放置し、次いで、ゆっくりと引き出し、そして60°Cで60分間乾燥した。乾燥後、このラテックスフィルムを有する形成剤を、350°F (177°C) で9分間、先の実施例で使用された浴と同じ組成物を有する溶融塩浴に浸した。次いで、この形成剤およびフィルムを、塩浴から取出し、 rinsed し、ストリップし、そして引張り強度のために準備した。この得られたラテックスフィルムは、透明（琥珀色）であった。

【0069】

引張り測定を、3つの引張りリングを使用して、ASTM仕様D3492にしたがって行い、表IIIに列挙される引張り値を得た。

【0070】

(表III)

(本発明の実施例一ポリクロロブレン：引張り係数)

【0071】

【表3】

%伸長	引張り 荷重 1 (psi)	引張り 荷重 2 (psi)	引張り 荷重 3 (psi)	引張り 荷重 (psi)
50	87	78	82	82
100	116	108	110	110
200	150	145	146	146
300	192	189	188	189
400	278	279	271	278
500	519	543	528	528
600	1036	1014	1076	1036
700	2022	1979	2125	2022
破断 (破断荷重) の値	3621	3339	3254	3339
破断時の 伸び(伸長)	787%	764%	763%	

これらの引張り値は、合成ゴム外科用グローブについてのASTM標準D-3 577-98を通過するに十分以上である。

【0072】

(実施例4一本発明に従うプロセス：ポリウレタン)

この実施例は、特にフィルムが形成された後の熱可塑性ポリウレタンフィルムの改変における、ポリウレタンに適用されるような本発明のプロセスを例示する。

【0073】

2つの溶媒浸漬成形溶液を調製した。第一のものは、15重量% 熱可塑性ポリウレタン (MORTHANE PS49, Rohm and Haas Company, Chicago Heights, Illinois, USA) および85重量%のテトラヒドロフランからなる。コントロールフィルム (コンドームの形態) を、このフォームを有機溶液に浸漬することによって調製した (「Method of Forming a Polymeric Casing With Textured Surface」との名称の米国特許第4,954,309号 (1990年9月4日にMcGlothlinらに発行された)

)。乾燥後、このように形成されたポリウレタンコンドームを、形成剤からストリッピングした。第二の浸漬成形溶液を、第一の溶液に、0.5 p h r の過酸化ジクミルを添加することによって形成し、そして第二の浸漬成形コンドームを、浸漬され乾燥されたコンドームを、次いで、350° F (177°C) の溶融塩浴(先の実施例において使用されたものと同じ)に9分間浸すことを除いて、第一の浸漬成形溶液と本質的に同じ様式で調製した。

【0074】

コントロールコンドームと試験コンドームの両方の一部分を、耐溶媒試験に供した。この試験に従って、両方のフィルムを、テトラヒドロフランに浸した。このコントロールフィルムは、テトラヒドロフランに浸された場合に完全に溶解したが、第二のフィルム(これは、過酸化ジクミル処理によって架橋されている)は溶解せず、その代わり有意に膨潤した。この試験は、本発明のプロセスの結果としてポリウレタン(一般に代表的な熱可塑性エラストマーとして)からなる、浸漬成形された物品の特性の改善を例示する。

【0075】

(実施例5一本発明に従うプロセス：加硫天然ゴムラテックス)

この実施例は、2つの予め加硫された天然ゴムラテックス(1つはイオウによって、他方は放射線による)に適用される本発明のプロセスを例示する。このイオウで予め加硫されたラテックスは、60%固体REVULTEX HLA-21 (Revertex Americas, St. Louis, Missouri, USAから)であった。放射線で予め加硫されたラテックスを、Guthrie Latex, Inc. Tucson, Arizonaから得、そして単に、「RVNRL」として販売されている。両方のラテックスは、それらの低レベルの残留化学物質、従ってそれらの低い毒性プロフィールについて注意のこと。低い毒性プロフィールのために、これらの材料の引張り強度は、多くの他の天然ゴムラテックスの引張り強度よりも低い。全ての先の実施例において使用されたような標準的な透明ガラスのコンドーム形成剤(直径32mm)を、浸漬形成剤として使用した。

【0076】

以下のような4つの調合されたラテックスを使用した：

1. REVULTEX HLA-21 (イオウで予め加硫されたラテックス)
(Revertex Americasによって供給される)。

【0077】

2. REVULTEX HLA-21 (イオウで予め加硫されたラテックス)
(Revertex Americasによって供給される) (1. Ophrまで過酸化ジクミルを補充されている)。

【0078】

3. RVNRL (Guthrie Latex, Incによって供給される)

。

【0079】

4. RVNRL (Guthrie Latex, Incによって供給される)
(1. Ophrまで過酸化ジクミルを補充されている)。

【0080】

1つのコンドームを、凝固溶液ならびに実施例3の浸漬手順および乾燥手順を使用して、これら3つのラテックスの各々から形成した。次いで、この全てを60°Cで60分間乾燥させた。過酸化ジクミルを含まないラテックスから形成したこのコンドームを、熱風オーブン中150°F(66°C)で45分間さらに乾燥し、粉末化し、小片化し、そして取っておいた。過酸化ジクミルを含まないラテックスから形成したコンドームを、以前の実施例において使用したものと同じ記載の溶融塩浴への、350°F(177°C)での9分間の浸漬によってさらに処理した。4つ全てのコンドームをリソスし、粉末化し、そして小片化した。

【0081】

張力値を、以前の実施例に記載される標準的な手順を使用して、4つ全てのコンドームについて得た。この結果を、表IVに列挙する。

【0082】

(表IV)

本発明の実施例一前加硫した天然ゴム：張力係数

【0083】

【表4】

伸長の パーセント	硫黄前加硫化 ラテックス (psi)	放射線 前加硫化 ラテックス (psi)	硫黄前加硫化 ラテックス および過酸化 物後硬化 (psi)	放射線前加硫 化ラテックス および過酸化 物後硬化 (psi)
50	58	45	63	71
100	78	61	97	104
200	115	85	149	161
300	159	112	204	226
400	302	180	321	371
500	711	437	955	910
600	1546	1012	2498	2222
700	2877	1898	n/a	n/a
破壊時 (最終引張り 強さ)	3384	2638	4058	4741
破壊時の最終 伸長	732%	756%	665%	710%

表IVにおける記号「n/a」は、「適用不可」を意味する。なぜなら、最後の2列で示されるように、この伸長時または伸長前に、破壊が生じたためである。

【0084】

これらの結果は、両方の前加硫方法（硫黄ベースまたは放射線）の浸漬成形コンドームの特性が、本発明に従う後加硫によって増大することを示す。

【0085】

（実施例6一本発明に従うプロセス：第2の後加硫のための吸収による加硫剤の添加）

この実施例は、加硫されそして完全に形成された浸漬成形物品が、加硫剤の溶液にこの物品を最初に浸漬して、この溶液からこの薬剤を吸収し、次いで吸収後にこの物品を再加硫することによって第2の後加硫される、本発明の局面を示す。この実施例において使用するゴム材料は、n-ヘキサン中の10%溶液として供給される合成ポリイソブレンゴムであった。このポリイソブレンは、Good year Tire and Rubber Company, Akron, Ohio, USAからのNATSYN 2200であり、そしてこれを、中速剪断研究用ミキサーで搅拌することによって、ヘキサンに溶解した。得られた溶液を

2つのバッチに分割し、そして最初のバッチを、過酸化ジクミルを1. 5 p h rまで添加することによって補充し、一方、第2のバッチを、過酸化ジクミルを2. 0 p h rまで添加することによって補充した。0. 091インチ(0. 23 cm)の外径を有するステンレス鋼浸漬マンドレルを、順番に、この溶液に浸漬し、引き出し、風乾し、そして再浸漬し、これを約7回繰り返し、約0. 010インチ(0. 0254 cm)の厚みの単一壁バルーンを構築した。温風オーブン中で徹底的に乾燥して本質的に溶媒の全てを除去した後、ポリイソブレンおよび過酸化ジクミルの乾燥混合物でコーティングされた浸漬成形機(former)の一部を、350°F(177°C)で9分間、溶融塩浴(以前の実施例において使用したものと同じ)に浸漬した。得られたバルーンを、水でリノスし、コーンスターで粉末化し、そしてこの浸漬成形機から取り出した。次いで、各バルーンを、約1 cm長のセグメントに切断して、右心カテーテルバルーンを形成した。

【0086】

1. 5 p h rの過酸化ジクミル浸漬溶液から形成したバルーンの6つを、酢酸エチル中に溶解した過酸化ジクミルからなる吸収溶液に30分間浸漬し、この溶液は、バルーンの過酸化ジクミル含有量0. 5 p h rを生じるのに十分な濃度および十分な体積を有する。次いで、このバルーンを、この溶液から除去し、そして温風オーブン中で徹底的に風乾して、本質的に全ての酢酸エチルを除去した。次いで、このバルーンを、溶融塩浴(以前の実施例において記載した)に、350°F(177°C)で9分間浸漬した。次いで、このバルーンを除去し、水中でリノスし、乾燥し、そしてコーンスターで粉末化した。

【0087】

各処理群からの代表的なバルーンを、膨張試験の固定物に備え付け、そして空気圧破裂試験に供して、膨張の際にこのバルーンを破裂するのに必要な圧力を決定した。この結果を、表Vに示す。

【0088】

(表V)

本発明の実施例－1段階対2段階の後加硫破裂圧

【0089】

【表5】

後加硫段階の数	過酸化ジクミルのレベル(phr)	破裂圧(psig)
1	1.5	13.2
1	2.0	15.4
2	1.5+0.5=2.0	28

これらの結果は、既に形成された浸漬成形ゴム物品による加硫剤の吸収、続いて温液浴中での加硫によって達成される2段階後加硫によって、物理特性における予想外の改善が、同レベルの加硫剤での1段階加硫と比較して達成されたことを実証する。

【0090】

(実施例7—天然ゴムラテックスを使用する比較：本発明に従う温液媒体硬化対先行技術の熱風硬化：)

この実施例は、先行技術の熱風硬化方法と比較して、本発明によって改善が提供されることを実証する。この比較において、硫黄ベースの硬化システムで補充した天然ゴムラテックスを使用した。

【0091】

天然ゴムラテックス(60%固形分)を、OCTACURE 590(Tiarc Chemical, Dalton, Georgia, USA)の名前を有する硬化システム(供給者に従って、化合されたラテックスが、2phrの酸化亜鉛、1.65phrの硫黄、0.5phrの亜鉛-2-メルカプトベンゾチアゾール、および0.75phrの不特定の抗酸化剤を含むような量)で補充した。このラテックスを脱気し、そして2つのコンドームを、実施例2に記載される様式で、その実施例に記載される凝固剤を使用して、このラテックスから調製

した。次いで、このコンドームのうち1つを、なおこの成形機上にある間に、100°Cで45分間、熱風中で加硫し、次いで、さらに60分間110°Cで加硫した。第2のコンドーム（これもまた、この成形機上にある間に）を100°Cで45分間乾燥させ、次いで、以前の実施例において使用したのと同じ記載の溶融塩浴中に、350°F(177°C)で9分間浸漬した。

【0092】

張力試験を、実施例2に記載するのと同じ様式で、両方のコンドームについて行った。この試験の結果を、表V Iに列挙する。

【0093】

(表V I)

比較—熱風対溶融塩浴の後加硫張力係数

【0094】

【表6】

伸長の パーセント	熱風硬化後の 張力係数 (psi)	溶融塩硬化後の 張力係数 (psi)
50	42	61
100	55	86
200	67	124
300	82	166
400	115	223
500	210	389
600	425	822
700	767	1588
800	n/a	2802
破壊時 (最終引張り強さ)	922	3550
最終伸長	736%	848%

表V Iにおける記号「n/a」は、「適用不可」を意味する。なぜなら、最後の

列で示されるように、この伸張時または伸張前に、破壊が生じたためである。

【0095】

これらのデータは、本発明が、前加硫の必要なしで天然ゴムラテックスに適用可能であることを実証し、そしてまた、本発明のプロセスが、先行技術のプロセスによって調製される対応する産物の特性を大きく超える張力特性を有する産物を生成することを示す。

【0096】

(実施例8—ラテックス混合物に対する本発明の適用)

この実施例は、ラテックスの混合物に対する本発明のプロセスの適用を実証する。

【0097】

混合物を、等重量部のSheLL IR-307合成ポリイソブレンラテックスおよびNEOPRENE 750ポリクロロブレンラテックスを合わせることによって調製した。実施例1に記載の過酸化ジクミル分散体を添加して、0.7 phrの過酸化ジクミルを含むラテックスを達成した。1つのコンドームを、実施例2に記載の方法を使用してこのラテックスから作製し、次いで、以前の実施例において使用したものと同じ記載の溶融塩浴中に、350°F (177°C) で9分間浸漬し、次いでリンスし、そして粉末化した。このコンドームは不透明であり、そして琥珀色であった。試験試料を調製し、そして以前の実施例と同様に、張力係数測定を行った。この結果を、表VIIに列挙する。

【0098】

(表VII)

本発明の実施例—混合ラテックス：張力係数

【0099】

【表7】

伸長の パーセント	溶融塩硬化後の 張力係数 (psi)
50	60
100	91
200	139
300	200
400	429
500	1076
600	2254
破壊時 (最終引張り強さ)	2550
最終伸長	619%

上記は、主に例示の目的で提供される。本明細書中に記載される本発明の材料およびその特性、ならびに操作条件、手順工程、および他のパラメータは、本発明の精神および範囲から逸脱することなく、種々の方法でさらに改変または置換され得ることが、当業者に容易に明らかである。

【手続補正書】

【提出日】平成14年10月24日(2002.10.24)

【手続補正1】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】特許請求の範囲

【補正方法】変更

【補正の内容】

【特許請求の範囲】

【請求項1】 c i s - 1, 4-ポリイソブレン以外のゴムの実質的に細孔を有さない物品の調製のための方法であって、該方法は、以下：

(a) 熟硫化可能組成物を含むラテックスに、形成部材を浸漬する工程であつて、該組成物は、以下：

- (i) c i s - 1, 4-ポリイソブレン以外のゴム形成物質：および
- (ii) 硫化剤、を含み、

該形成部材は、該物品の外面に対して外形相補性を有する外表面を有する、工程；

(b) 該形成部材を該ラテックスから、該外面上に該熟硫化可能組成物のフィルムが残るような様式で引き出す、工程；

(c) 該形成部材部材上に該液体フィルムを有する該形成部材を、該硫化剤により該ゴム形成物質の硫化が生じるのに十分な温度および時間、化学的に不活性な液体浴に浸す、工程；ならびに

(d) 該液体浴から該形成部材を引き出し、該実質的に細孔を有さないゴム物品を該形成部材から分離する、工程、
を包含する、方法。

【請求項2】 前記ゴム形成物質が、天然ゴムおよびポリクロロブレンからなる群から選択されるメンバーである、請求項1に記載の方法。

【請求項3】 前記工程(c)の液体浴が、溶融無機塩およびそれらの混合物からなる群から選択されるメンバーである、請求項1に記載の方法。

【請求項4】 前記ゴム形成物質が、天然ゴムであり、前記工程(c)の温

度が、約150°C～約235°Cである、請求項1に記載の方法。

【請求項5】 前記硫化剤が、有機ペルオキシドである、請求項1に記載の方法。

【請求項6】 硫化ゴムの物品の引張り強さを増大するための方法であつて、該方法は、以下：

(a) 硫化剤の溶液に該物品を浸して、該物品に該溶液から該第2の硫化剤を吸收させる、工程；

(b) 該吸收された硫化剤を含む該物品を、該硫化剤により該硫化されたゴムのさらなる硫化を引き起こすのに十分な温度および時間、化学的に不活性な液体浴に浸す、工程；ならびに

(c) 該物品を該液体浴から引き出す、工程、
を包含する、方法。

【請求項7】 ゴムの実質的に細孔を有さない物品の調製のための方法であつて、該方法は、以下：

(a) 熟硫化可能組成物を含むラテックスに、形成部材を浸漬する工程であつて、該組成物は、以下：

- (i) ゴム形成物質；および
- (ii) 第1の硫化剤、
を含み、

該形成部材は、該物品の外面に対して外形相補性を有する外面を有する、工程；

(b) 該形成部材を該ラテックスから、該外面上に該熟硫化可能組成物のフィルムが残るような様式で引き出す、工程；

(c) 該形成部材上に該液体フィルムを有する該形成部材を、該第1の硫化剤により該ゴム形成物質の硫化が生じるのに十分な温度および時間、化学的に不活性な液体浴に浸す、工程；

(d) 該形成部材上の硫化したゴムのフィルムを有する該形成部材を、該液体浴から引き出す、工程；

(e) 該工程(d)で形成された硫化したゴムの該フィルムを、第2の硫化剤の溶液に浸して、該溶液から該第2の硫化剤を吸收させる、工程；

(f) 該吸收された第2の硫化剤を含む該フィルムを、該第2の硫化剤によつて該ゴム形成物質のさらなる硫化を引き起こすのに十分な温度および時間、第2の化学的に不活性な液体浴に浸す、工程；ならびに

(g) 該第2の液体浴から該フィルムを引き出して、該実質的に細孔を有さない物品を達成する、工程、
を包含する、方法。

【請求項8】 前記ゴムが、c i s - 1, 4-ポリイソブレンであり、前記液体浴が、溶融無機塩およびそれらの混合物からなる群から選択されるメンバーである、請求項7に記載の方法。

【請求項9】 実質的に細孔を有さない、c i s - 1, 4-ポリイソブレン以外のゴムのディップ成形物品であつて、該物品は、以下：

(a) 熱硫化可能組成物を含むラテックスに、形成物品を浸漬する工程であつて、該組成物は、以下：

- (i) c i s - 1, 4-ポリイソブレン以外のゴム形成物質；および
- (ii) 硫化剤、

を含み、

該形成部材は、該物品の外面に対して外形相補性を有する外面を有する、工程

；

(b) 該形成部材を該ラテックスから、該外面上に該熱硫化可能組成物のフィルムが残るような様式で引き出す、工程；

(c) 該形成部材部材上に該フィルムを有する該形成部材を、該硫化剤により該ゴム形成物質の硫化が生じるのに十分な温度および時間、化学的に不活性な液体浴に浸す、工程；ならびに

(d) 該形成物品を該液体浴から引き出し、該ゴム物品の実質的に細孔を有さない物品を該形成部材から分離する、工程、
を包含する、プロセスによって形成される、物品。

【国際調査報告】

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

		Int'l. Application No PCT/US 01/11241
A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER IPC 7 C08J5/02 C08J3/24 B29C41/14 //C08L21:00		
According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC		
B. FIELDS SEARCHED nonlinear documentation searched (classification system followed by classification symbols) IPC 7 C0BJ B29C A41D		
Documentation searched other than mainline documentation to the extent that such documents are included in the fields searched		
Electronic data base consulted during the International search (name of data base and, where practical, search terms used) WPI Data, PAJ, EPO-Internal		
C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT		
Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
A	DE 197 46 676 A (DOMINGUEZ PEREIRA DE MUENCH MA) 29 April 1999 (1999-04-29) claim 1 —	1
A	DATABASE WPI Section Ch, Week 198947 Derwent Publications Ltd., London, GB; Class A32, AN 1989-345296 XP002182764 & JP 01 258917 A (RAYTEC KK), 16 October 1989 (1989-10-16) abstract — —/—	1
<input checked="" type="checkbox"/> Further documents are listed in the continuation of box C.		<input checked="" type="checkbox"/> Past patent members are listed in exhibit.
<p>* Special categories of cited documents :</p> <p>'A' document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance</p> <p>'C' earlier document but published on or after the International filing date</p> <p>'U' document which may have effects on priority claiming or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)</p> <p>'O' document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other results</p> <p>'P' document published prior to the International filing date but later than the priority date claimed</p> <p>'T' later document published after the International filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention</p> <p>'X' document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone</p> <p>'Y' document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art</p> <p>'G' document member of the same patent family</p>		
Date of the actual completion of the International search 13 November 2001		Date of mailing of the International search report 27/11/2001
Name and mailing address of the ISA European Patent Office, P.O. 8018 Patentasse 2 NL - 2200 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, Te. 31 851 epo nl Fax: (+31-70) 340-2016		Authorized officer Niaounakis, N

Form PCT/ISA/20 (second sheet) (May 1990)

(42)

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International Application No
PCT/US 01/11241

C/(Continuation) DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT		Relevant to claim No.
Category *	Description of documents, with indication, where appropriate, of the relevant passages	
A	DATABASE WPI Section Ch, Week 199312 Derwent Publications Ltd., London, GB; Class A12, AN 1993-094685 XPO02182765 8 CN 1 062 539 A (PINGDU EMULSION PLANT), 8 July 1992 (1992-07-08) cited in the application abstract ---- US 4 981 837 A (HYER MICHAEL L) 1 January 1991 (1991-01-01) cited in the application claim 1 column 3, line 6 - line 9	1
		1

Form PCT/GB2002/010 (continuation of second sheet) (July 1992)

page 2 of 2

(43)

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Information on patent family members:

In Actual Application No:
PCT/US 01/11241

Patent document cited in search report		Publication date		Patent family member(s)		Publication date
DE 19746676	A	29-04-1999	DE	19746676 A1		29-04-1999
JP 1258917	A	16-10-1989	JP	2639415 B2		13-08-1997
CN 1062539	A	08-07-1992		NONE		
US 4981637	A	01-01-1991	US	4904434 A	27-02-1990	
			AT	112210 T	15-10-1994	
			AU	4436193 A	14-10-1993	
			AU	636619 B2	06-05-1993	
			AU	5776290 A	16-05-1991	
			CA	2022047 A1	10-05-1991	
			DE	69012946 D1	03-11-1994	
			DE	69012946 T2	13-04-1995	
			DK	427378 T3	14-11-1994	
			EP	0427378 A2	15-05-1991	
			EP	0587195 A1	16-03-1994	
			ES	2064650 T3	01-02-1995	
			JP	3268935 A	29-11-1991	
			JP	7073892 B	09-08-1995	
			KR	9615304 B1	07-11-1996	

フロントページの続き

(61) Int.Cl. 7 鑑別記号 FI テーテー(参考)
 CO8L 21:00 CO8L 21:00

(81) 指定国 EP(AT, BE, CH, CY,
 DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, I
 T, LU, MC, NL, PT, SE, TR), OA(BF
 , BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GW,
 ML, MR, NE, SN, TD, TG), AP(GH, G
 M, KE, LS, MW, MZ, SD, SL, SZ, TZ
 , UG, ZW), EA(AM, AZ, BY, KG, KZ,
 MD, RU, TJ, TM), AE, AG, AL, AM,
 AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BY, B
 Z, CA, CH, CN, CO, CR, CU, CZ, DE
 , DK, DM, DZ, EE, ES, FI, GB, GD,
 GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, I
 S, JP, KE, KG, KP, KR, KZ, LC, LK
 , LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG,
 MK, MN, MW, MX, MZ, NO, NZ, PL, P
 T, RO, RU, SD, SE, SG, SI, SK, SL
 , TJ, TM, TR, TT, TZ, UA, UG, UZ,
 VN, YU, ZA, ZW

(72) 免明者 シュミット, エリック ブイ.
 アメリカ合衆国 カリフォルニア 92128.
 サンディエゴ, メダド グラス コ
 ート 12248

Fターム(参考) 4F073 AA32 BA04 BA05 BA09 BA10
 BA18 BA19 BA20 BB01 BB02
 EA01 EA11 EA16 EA41 EA59
 EA62 EA63 EA76 FA03
 4F205 AA46 AB03 AC05 AH63 AH64
 AH70 GA08 GB01 GE24 GF02
 GN13 GN29